(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-42466 (P2001-42466A)

(43)公開日 平成13年2月16日(2001.2.16)

(51) Int.Cl. ⁷	Ā	微別記号	FΙ		テーマコード(参考)
G 0 3 C	1/09		G 0 3 C	1/09	2 H O 2 3
• •	1/035			1/035	Н
	1/34			1/34	

審査請求 未請求 請求項の数5 OL (全 71 頁)

(21)出願番号 特願平11-212393 (71)出願人 000005201 富士写真フイルム株式会社 (22)出願日 平成11年7月27日(1999.7.27) 神奈川県南足柄市中沼210番地 (72)発明者 市川 慎一 神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真 フイルム株式会社内 (72)発明者 鈴本 毅 神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真 フイルム株式会社内 (74)代理人 100073874 弁理士 萩野 平 (外4名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 ハロゲン化銀写真感光材料

(57) 【要約】

【課題】高感度で、かつ高温および高湿下の条件にあっても保存カブリがなく、高感度化に伴って発生するカブリを抑制するハロゲン化銀写真感光材料を提供する。

【解決手段】下記一般式(1)化合物および(5-1)化合物等を含有するハロゲン化銀感光材料。

1つの原子を有するハロゲン化銀吸着基であり、Aは電子供与基であり、Bは脱離基である。n及びmは1もしくは2を表す。

一般式 (5-1)

【化1】

$$\begin{array}{c|c}
Ra_{1} & O \\
Ra_{2} & N - C - N - OH \\
Ra_{3}
\end{array}$$

式 (5-1) 中、 R_{al} は置換または無置換のアルキル基、アルケニル基またはアリール基を表し、 R_{a2} は水素原子または、 R_{al} で示した基を表す。 R_{a3} は水素原子ま

たは炭素数 $1\sim 1$ 0の置換または無置換のアルキル基またはアルケニル基を表す。 R_{al} と R_{a3} もしくは R_{a2} と R_{a3} るが互いに結合して、 $5\sim 7$ 負環を形成していてもよい

【特許請求の範囲】

下記一般式(I)で表される化合物の少 【請求項1】 なくとも1つと、下記一般式 (II) 、 (III)、 (IV-1), (IV-2), (V-1), (V-2), (V-1)3) または (VI) で表される化合物の少なくとも1つを 含有するハロゲン化銀乳剤層を少なくとも1層有するこ とを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料。

一般式(I)

【化1】

$$(X)$$
 (L) $(A-B)$

式中XはN、S、P、Se、またはTeの少なくとも1 つの原子を有するハロゲン化銀吸着基または光吸収基を 表し、LはC、N、S、Oの少なくとも1つの原子を有 する2価の連結基を表し、Aは電子供与基を表し、Bは 脱離基を表す。1およびmは0~3を表し、nは1もし くは2を表す。

一般式(II)

【化2】

$$0 \xrightarrow{R_1} R_2$$

$$+N \xrightarrow{R_3} R_3$$

$$R_5$$

式中、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は各々独立して水素原 子、アリール基、鎖状または環状のアルキル基、鎖状ま たは環状のアルケニル基、またはアルキニル基を表し、 R5は鎖状または環状のアルキル基、鎖状または環状の アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ 環基を表す。

一般式(III)

【化3】

(Het
$$\frac{Ra_1}{Ra_2}$$
 (Hy) $\frac{Ra_1}{Ra_2}$ (V-1)

式(V-1)中、Ralは置換または無置換のアルキル 基、アルケニル基またはアリール基を表し、Ra2は水素 原子または、 R_{a1} で示した基を表す。 R_{a3} は水素原子ま たは炭素数1~10の置換または無置換のアルキル基ま たはアルケニル基を表す。RalとRa2、RalとRa3もし くは R_{a2} と R_{a3} が互いに結合して、 $5\sim7$ 員環を形成し ていてもよい。式(V-2)中、Xaはヘテロ環基を表 す。Rblはアルキル基、アルケニル基またはアリール基

式中、Hetはハロゲン化銀への吸着基である。QIは 炭素原子、窒素原子、硫黄原子および酸素原子のうち少 なくとも1種を含む原子または原子団からなる2価の連 結基を表す。HyはR6R7N-NR8R9で表されるヒド ラジン構造を有する基を表す。R6、R7、R8およびR9 は各々独立してアルキル基、アルケニル基、アルキニル 基、アリール基またはヘテロ環基を表し、R6とR7、R 8とRg、R6とR8またはR7とRgが互いに結合して環を 形成していてもよい。但し、R6、R7、R8およびRgの 少なくとも1つは一般式(III) における- (Q₁) K2 (H e t) KIが置換するためのアルキレン基、アルケニレン 基、アルキニレン基、アリーレン基または2価のヘテロ 環残基である。klおよびk3は各々独立して1、2、3ま たは4を表し、k2は0または1を表す。

一般式 (IV-1) 、 (IV-2)

【化4】

式(IV-1)中、 R_{10} 、 R_{11} 、 R_{12} および R_{13} は各々独 立して水素原子または置換基を表す。但し、R10とR13 あるいはR11とR12がそれぞれアルキル基の場合、全く 同じ炭素数の置換基をとらない。式(IV-2)中、

R14、R15およびR16は各々独立して水素原子または置 換基を表す。2は4~6員環を形成する非金属原子群を

一般式(V – 1)、(V – 2)、(V – 3) 【化5]

$$Xa - N - OH$$

$$Rb_1$$

$$(V-2)$$

$$(V-3)$$

成していてもよい。式(V-3)中、Yは-N=C-と ともに5員環を形成するのに必要な非金属原子群を表 す。Yはさらに-N=C-基とともに6員環を形成する のに必要な非金属原子群を表し、かつ、-N=C-基の 炭素原子と結合するYの末端が-N(R_{Cl})-、-C (R_{c2}) (R_{c3}) -, -C (R_{c4}) =, -O- $\pm c$ t-S-からなる群から選択される1つの基(各基の左側で -N=C-の炭素原子と結合する)を表す。 $R_{c1}\sim R_{c4}$ を表す。 $Xa ext{ R}_{\mathsf{bl}}$ が互いに結合して、 $5 \sim 7$ 負環を形 50 は各々独立して水素原子または置換基を表す。

(3)

一般式 (VI) 【化 6 】

$$\frac{R_{17}}{R_{18}} > N - N < \frac{R_{18}}{(L_1)_n} R_{20}$$

式中、 R_{17} 、 R_{18} および R_{19} は各々独立して水素原子、アルキル基、アルケニル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、 R_{20} は水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、ヘテロ環基、またはNR $_{21}$ R $_{22}$ を表し、 L_{1} は-CO-または $-SO_{2}-$ を表し、nは0または1を表す。 R_{21} は水素原子、ヒドロキシ基、アミノ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、芳香族基またはヘテロ環基を表し、 R_{22} はアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、芳香族基またはヘテロ環基を表す。 R_{17} と R_{18} 、 R_{17} と R_{19} 、 R_{19} と R_{20} または R_{20} と R_{18} は連結して環を形成していてもよい。【請求項2】 -般式(I)で表される化合物によって増感されたハロゲン化銀を含有することを特徴とする請

【請求項3】 一般式(I)で表される化合物の酸化電 20 位が0~1.5 Vであることを特徴とする請求項1に記載のハロゲン化銀写真感光材料。

求項1に記載のハロゲン化銀写真感光材料。

【請求項4】 一般式(I)で表される化合物のA-Bの酸化形態が結合開裂反応を受けて、ラジカルAおよび脱離フラグメントBを生じ、ラジカルAが-0. 6 V以下である酸化電位を有する請求項1に記載のハロゲン化銀写真感光材料。

【請求項5】 一般式(I)で表される化合物の少なくとも1つと、一般式(II)、(III)、(IV-1)、(IV-2)、(V-3)または(VI)で表される化合物の少なくとも1つを含有するハロゲン化銀乳剤層に含まれるハロゲン化銀粒子の全投影面積の60%以上がアスペクト比8以上の平板状ハロゲン化銀粒子で占められることを特徴とするハロゲン化銀乳剤を少なくとも1種含有することを特徴とする請求項1または2に記載のハロゲン化銀写真感光材料。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明はハロゲン化銀写真感 光材料に関するものである。写真感度を高めつつ、高感 度化に伴うカブりや、過酷な条件で保存されたことによ り発生する保存カブリを改良したハロゲン化銀写真感光 材料に関するものである。

[0002]

【従来の技術】ハロゲン化銀の固有の感度を高めるために、様々な方法が用いられている。例えば、イオウ、金および第VIII族金属化合物などの化学増感剤による高感度化、イオウ、金および第VIII族金属化合物などの化学増感剤とそれらの増感効果を促進させる添加剤との組み合わせによる高感度化、およびハロゲン化銀乳剤種によ50

り増感効果を持つ添加剤の添加による高感度化などが行 われている。また、米国特許第5,747,235、同 5, 747, 236、欧州特許第786, 692A1、 同893, 731A1、同893, 732A1、および WO99/05570に、電子供与基と脱離基からな る、有機電子供与化合物を用いた増感技術が報告されて いる。一方、これら高感度化に伴って発生するカブリ や、高温、高湿下および自動車の排気ガス等の燃焼時に 発生する有害ガスに晒される等過酷な条件で保存される 10 ことにより発生する保存カブリが問題となってくるが、 発生するカブリを抑制するものとしては、一般的にはメ ルカプトテトラゾール類、テトラアザインデン類、チオ スルホン酸塩等が知られている(リサーチディスクロー ジャー誌のアイテム36544 (1994年9月365 巻)のセクションIVに記載されている)。しかし、これ らの化合物は、高感度化に伴って発生するカブリの抑制 が十分でなかったり、逆に高感度化を妨げる結果となっ てしまうなど、その効果は十分ではなかった。また、高 温、高湿下および自動車の排気ガス等の燃焼時に発生す る有害ガスに晒される等過酷な条件で保存された場合に 発生する保存カブリに対しても効果は小さいものであっ た。高感度化とそれに伴い発生するカブリの抑制、およ び保存カブリの抑制を達成することは重要な課題となっ ている。他に、感度を高めつつ、カブリの発生を抑制す る手段としては以下が知られている。

【0003】その一つには、ある種の増感剤が、それ自体は増感効果が非常に小さいかまったく示さない他の有機化合物と組み合わせることによって増感効果と保存性の両立がされていることが報告されている。これまで報告されている化合物の例には、特公平7-11684に6-ヒドロキシプリン存在下による化学増感が、特開平6-59362にテルル増感剤と高分子型チオエーテルの組み合わせが、また、特開平6-19035および同6-202262にセレン増感剤とヒドラジン化合物の組み合わせが、同5-333469にはテルル増感剤とヒドラジンの組み合わせが報告されている。

【0004】それ自体は増感剤としての作用はないものの、ハロゲン化銀乳剤層に添加することによって感度が高められ、かつカブリの発生も少ないことが報告されている。それらの化合物の例としては、特公平6-56473、特開平1-121845、同1-121846、特公平7-11684、および特登2604240に記載されているチオエーテル化合物、特登2505262、および同2578188に記載されているアスコルビン酸およびその誘導体、特登2641982に記載されているハロゲン化銀吸着性ハイドロキノン化合物、特開平5-134345に記載されているメルカプト化合物、特開平6-161019に記載されているベンゾチアゾリウム塩類およびチオスルホン酸類、特開平7-92591に記載されている二酸化チオ尿素化合物などが

ある。しかし、これらの化合物を用いても増感効果は小さく、保存カブリと高感度化に伴って発生するカブリの 抑制も十分ではなかった。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】本発明は写真用乳剤の感度と保存性を改良するハロゲン化銀写真乳剤、さらに詳しくは、写真感度を高めつつ、高感度化に伴い発生するカブリを抑え、高温、高湿下および自動車の排気ガス等の燃焼時に発生する有害ガスに晒される等過酷な条件で保存されても、カブリの上昇が少ないハロゲン化銀写真感光材料を提供することにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】上記課題は有機電子供与化合物による化学増感と弱還元性化合物によるハロゲン化銀乳剤層の保存性改良により解決された。すなわち1)下記一般式(I)で表される化合物の少なくとも1つと、下記一般式(II)、(III)、(IV-1)、(IV-2)、(V-1)、(V-2)、(V-3)または(VI)で表される化合物の少なくとも1つを含有するハロゲン化銀乳剤層を少なくとも1層有することを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料。

一般式(I)

[0007]

【化7】

$$(X)$$
 $(A-B)$ $(A-B)$

一般式(II)

【0009】· 【化8】

 $\begin{array}{c|c}
R_1 \\
R_2 \\
R_3 \\
R_4
\end{array}$

【0010】式中、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は各々独立して水素原子、アリール基、鎖状または環状のアルキル基、鎖状または環状のアルケニル基、またはアルキニル*

*基を表し、 R_5 は鎖状または環状のアルキル基、鎖状または環状のアルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。

一般式(III)

[0011]

【化9】

(Het
$$\frac{1}{k_1}$$
 (\mathbb{Q}_1 $\frac{1}{k_2}$ (Hy) \mathbb{Q}_{k_3}

【0012】式中、Hetはハロゲン化銀への吸着基である。Q1は炭素原子、窒素原子、硫黄原子及び酸素原子のうち少なくとも1種を含む原子または原子団からなる2価の連結基を表す。HyはR $_6$ R $_7$ N-NR $_8$ R $_9$ で表されるヒドラジン構造を有する基を表す。R $_6$ 、R $_7$ 、R $_8$ 8およびR $_9$ は各々独立してアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、R $_6$ とR $_7$ 、R $_8$ とR $_9$ 、R $_6$ とR $_8$ またはR $_7$ とR $_9$ が互いに結合して環を形成していてもよい。但し、R $_6$ 、R $_7$ 、R $_8$ およびR $_9$ の少なくとも1つは一般式(III)における-(Q $_1$)K $_2$ (Het)K $_1$ が置換するためのアルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、アリーレン基または2価のヘテロ環残基である。kI及びk3は各々独立して1、2、3または4を表し、k2は0または1を表す。一般式(IV-1)、(IV-2)

 $[0\ 0\ 1\ 3]$

【化10】

$$\begin{array}{c|cccc}
R_{10} & OH & & & & & & & & & \\
R_{11} & & & & & & & & & \\
R_{13} & & & & & & & & \\
\hline
(IV-1) & & & & & & & \\
\end{array}$$

【0014】式 (IV-1) 中、 R_{10} 、 R_{11} 、 R_{12} および R_{13} は各々独立して水素原子または置換基を表す。但 し、 R_{10} と R_{13} あるいは \hat{R}_{11} と R_{12} がそれぞれアルキル 基の場合、全く同じ炭素数の置換基をとらない。式 (IV-2) 中、 R_{14} 、 R_{15} および R_{16} は各々独立して水素原子または置換基を表す。Zは4~6 員環を形成する非金 属原子群を表す。

40 一般式 (V-1)、 (V-2)、 (V-3) 【0015】 【化11】

【0016】式(V-1)中、R_{al}は置換または無置換 50 のアルキル基、アルケニル基またはアリール基を表し、

Ra2は水素原子または、Ra1で示した基を表す。Ra3は 水素原子または炭素数1~10の置換または無置換のア ルキル基またはアルケニル基を表す。RalとRa2、Ral と R_{a3} もしくは R_{a2} と R_{a3} が互いに結合して、 $5 \sim 7$ 員 環を形成していてもよい。式 (V-2) 中、Xaはヘテ ロ環基を表す。Rb1はアルキル基、アルケニル基または アリール基を表す。 XaとRhIが互いに結合して、5~ 7員環を形成していてもよい。式(V-3)中、Yは-N=C-とともに5員環を形成するのに必要な非金属原 子群を表す。 Yはさらに-N=C-基とともに6員環を 形成するのに必要な非金属原子群を表し、かつ、-N= C-基の炭素原子と結合するYの末端が-N(Rc1) -, -C (R_{c2}) (R_{c3}) -, -C (R_{c4}) =, -O-または-S-からなる群から選択される1つの基(各基 の左側で-N=C-の炭素原子と結合する)を表す。R cl~Rc4は各々独立して水素原子または置換基を表す。 一般式(VI)

[0017]

(化12)

$$R_{18} > N - N < R_{18} < R_{20}$$

【0018】式中、R₁₇、R₁₈およびR₁₉は各々独立して水素原子、アルキル基、アルケニル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、R₂₀は水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、ヘテロ環基、またはNR₂₁R₂₂を表し、L₁は-CO-または-SO₂-を表し、nは0または1を表す。R₂₁は水素原子、ヒドロキシ基、アミノ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、芳香族基またはヘテロ環基を表し、R₂₂はアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、芳香族基またはヘテロ環基を表す。R₁₇とR₁₈、R₁₇とR₁₉、R₁₉とR₂₀またはR₂₀とR₁₈は連結して環を形成していてもよい。

- 2) 一般式(I) で表される化合物によって増感された ハロゲン化銀を含有することを特徴とする1) に記載の ハロゲン化銀写真感光材料。
- 3) 一般式(I) で表される化合物の酸化電位が0~ 1.5 Vであることを特徴とする1) に記載のハロゲン 化銀写真感光材料。
- 4) 一般式(I) で表される化合物のA-Bの酸化形態が結合開裂反応を受けて、ラジカルA および脱離フラグメントBを生じ、ラジカルA が-0.6 V以下である酸化電位を有する1) に記載のハロゲン化銀写真感光材料。
- 5) 一般式(I) で表される化合物の少なくとも1つと、一般式(II)、(III)、(IV-1)、(IV-2)、(V-1)、(V-2)、(V-3) または(VI) で表される化合物の少なくとも1つを含有するハロゲン化銀乳剤層に含まれるハロゲン化銀粒子の全投影面積の60 50

%以上がアスペクト比8以上の平板状ハロゲン化銀粒子 で占められることを特徴とするハロゲン化銀乳剤を少な くとも1種含有することを特徴とする1)またば2)に 記載のハロゲン化銀写真感光材料。

[0019]

一般式 (X-1)

[0020]

【化13】

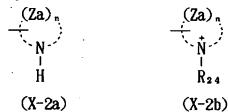
$$-G_1-Z_1-R_{23}$$

【0021】式中、 G_1 は2価の連結基であり、置換もしくは無置換のアルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、アリーレン基, SO_2 基またはヘテロ環基を表す。 Z_1 は、S、S e またはT e 原子を表し、 R_{23} は水素原子または Z_1 の解離体となった場合に必要な対イオンとして、ナトリウムイオン、カリウムイオン、リチウムイオンおよびアンモニウムイオンを表す。

一般式 (X-2a)、 (X-2b)

[0022]

【化14】



【0023】一般式(X-2a)、(X-2b)は環形成されており、その形態は、 $5\sim7$ 員のヘテロ環または不飽和環である。Zaは、O、N、S、SeまたはTe原子を表し、nは $0\sim3$ を表す。 R_{24} は水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基またはアリール基を表す。

40 一般式(X-3)

[0024]

【化15】

$-R_{25}+(Z_2)_{n}-R_{26}$

【0025】式中、 Z_2 はS、Se またはTe 原子を表し、n は $1\sim3$ を表す。 R_{25} はアルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、アリーレン基またはヘテロ環基を表し、 R_{26} はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。

一般式(X-4)

0 [0026]

【化16】

$$\frac{R_{27}}{R_{28}}$$
 $P -$

【0027】式中、 R_{27} および R_{28} は各々独立してアル*

$$\begin{array}{c} R_{29} \ Z_{3} \\ -N - \stackrel{\parallel}{C} - E_{1} - \\ (X - 5a) \end{array}$$

【0029】式中、 Z_3 は、S、 $SeまたはTe原子を表し、<math>E_1$ は水素原子、 NH_2 、 NHR_{31} 、N

 $(R_{32})_2$ 、NHN $(R_{32})_2$ 、OR $_{32}$ またはSR $_{32}$ を表し、 E_2 はNH、NR $_{32}$ 、NHNR $_{32}$ 、OまたはSを表す。R $_{29}$ 、R $_{30}$ およびR $_{31}$ は各々独立して水素原子、アルキル基、アルケニル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、R $_{30}$ とR $_{31}$ は互いに結合して環を形成していてもよい。R $_{32}$ は水素原子、アルキル基、アルケニル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。

一般式 (X-6a)、 (X-6b) 【0030】 【化18】

$$-R_{33}-C \equiv H \qquad G_2-CH-J$$
(X-6a) (X-6b)

【0031】式中、 R_{33} は2価の連結基であり、アルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、アルーレン基またはヘテロ環基を表す。 G_2 およびJは各々独立して、 $COOR_{34}$ 、 SO_2R_{34} 、 COR_{34} 、 SOR_{34} 、CN、 $CHOまたは<math>NO_2$ を表す。 R_{34} はアルキル基、アルケニル基またはアリール基を表す。

【0032】一般式(X-1)について詳細に説明する。式中、 G_1 で表される連結基としては、それぞれ炭素数 $1\sim20$ の置換もしくは無置換の直鎖または分岐のアルキレン基(例えば、メチレン、エチレン、トリメチレン、イソプロピレン、テトラメチレン、ヘキサメチレン、3-オキサペンチレン、2-ヒドロキシトリメチレン)、炭素数 $3\sim18$ の置換もしくは無置換の環状アルキレン基(例えば、シクロプロピレン、シクロペンチレン、シクロペキシレン)、炭素数 $2\sim20$ の置換もしくは無置換のアルケニレン基(例えば、エテン、2-ブテレン)、炭素数 $2\sim10$ のアルキニレン基(例えば、エチン)、炭素数 $2\sim10$ 0のアルキニレン基(例えば、エチン)、炭素数 $2\sim10$ 0の置換もしくは無置換のアリーレン基(例えば、無置換20の置換もしくは無置換のアリーレン基(例えば、無置換20の置換っフェニレン、無置換20のナフチレン)が挙げられる。

【0033】式中、 G_1 で表される SO_2 基としては、炭素数 $1\sim10$ の置換もしくは無置換の直鎖または分岐の、アルキレン基、炭素数 $3\sim6$ の置換もしくは無置換の環状アルキレン基および炭素数 $2\sim10$ のアルケニレン基 50

10

* キル基、アルケニル基、アリーレン基またはヘテロ環基 を表す。 .

一般式(X-5 a)、(X-5 b) 【0 0 2 8】 【化 1 7】

$$E_2 - \overset{Z_3}{\overset{\parallel}{C}} - N < \overset{R_{30}}{\overset{}{\sim}} \\ .(X-5b)$$

と結合したSO2が挙げられる。

【0034】式中、G₁で表されるヘテロ環基としては、無置換もしくはアルキレン基、アルケニレン基、アリーレン基、さらにヘテロ環基が置換されたもの、ベンゾ縮合またはナフト縮合されたもの(例えば、テトラゾリル、トリアゾリル、イミダゾリル、オキサジアゾリル、チアゾリル、ベンゾイミダゾリル、ベンゾチアゾリル、ベンゾオキサゾリル、ピリミジル、3-フェニルテトラゾリル、ピリジル、フリル、ピペリジル、モルホリル)が挙げられる。

【0035】上記式中、G1には可能な限り置換基を有 していてもよい。置換基を以下に示すが、これら置換基 をここでは置換基Yと称する。置換基としては例えば、 ハロゲン原子(例えばフッ素原子、塩素原子、臭素原子 等)、アルキル基(例えば、メチル、エチル、イソプロ ピル、n-プロピル、t-ブチル)、アルケニル基(例 えば、アリル、2-ブテニル)、アルキニル基(例え ば、プロパルギル)、アラルキル基(例えば、ベンジ 30 ル)、アリール基(例えば、フェニル、ナフチル、4-メチルフェニル)、ヘテロ環基(例えば、ピリジル、フ リル、イミダゾリル、ピペリジニル、モルホリル)、ア ルコキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ、ブトキシ、 2-エチルヘキシルオキシ、エトキシエトキシ、メトキ シエトキシ)、アリールオキシ基(例えば、フェノキ シ、2-ナフチルオキシ)、アミノ基(例えば、無置換 アミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ジプロピル アミノ、ジブチルアミノ、エチルアミノ、アニリン)、 アシルアミノ基(例えば、アセチルアミノ、ベンゾイル アミノ)、ウレイド基(例えば、無置換ウレイド、N-メチルウレイド)、ウレタン基(例えば、メトキシカル ボニルアミノ、フェノキシカルボニルアミノ)、スルフ ォニルアミノ基(例えば、メチルスルフォニルアミノ、 フェニルスルフォニルアミノ)、スルファモイル基(例 えば、無置換スルファモイル、N, N-ジメチルスルフ ァモイル、N-フェニルスルファモイル)、カルバモイ ル基(例えば、無置換カルバモイル、N,N-ジエチル カルバモイル、N-フェニルカルバモイル)、スルホニ ル基(例えば、メシル、トシル)、スルフィニル基(例 えば、メチルスルフィニル、フェニルスルフィニル)、

アルキルオキシカルボニル基(例えば、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル)、アリールオキシカルボニルル基(例えば、フェノキシカルボニル)、アシル基(例えば、アセチル、ベンゾイル、ホルミル、ピバロイル)、アシルオキシ基(例えば、アセトキシ、ベンゾイルオキシ)、リン酸アミド基(例えば、N、Nージエチルリン酸アミド)、シアノ基、スルホ基、チオスルホン酸基、スルフィン酸基、カルボキシ基、ヒドロキシ基、ホスホノ基、ニトロ基、アンモニオ基、ホスホニオ基、ヒドラジノ基、チアゾリノ基が挙げられる。また、置換基が2つ以上ある時は同じでも異なっていてもよく、置換基はさらに置換基を有していてもよい。

【00.36】一般式(X-1)の好ましい例を示す。

【0037】好ましい一般式X-1としては、 G_1 は炭素数 $6\sim10$ の置換もしくは無置換のアリーレン基、無置換もしくはアルキレン基またはアリーレン基と結合された、もしくはベンゾ縮合またはナフト縮合された $5\sim7$ 員環を形成するヘテロ環基が挙げられる。 Z_1 としてはS、S e が挙げられ、 R_{23} としては、水素原子、ナトリウムイオン、カリウムイオンが挙げられる。

【0038】さらに好ましくは、 G_1 は、炭素数 $6\sim8$ の置換もしくは無置換のアリーレン基、アリーレン基と結合された、またはベンゾ縮合された $5\sim6$ 員環を形成するヘテロ環基であり、最も好ましくは、アリーレン基と結合された、もしくはベンゾ縮合された $5\sim6$ 員環を形成するヘテロ環基である。さらに好ましい Z_1 はSであり、 R_{23} は、水素原子、ナトリウムイオンである。

【0039】一般式(X-2a) および(X-2b) に ついて詳細に説明する。式中、R24で表されるアルキル 基、アルケニル基、アルキニル基としては、炭素数1~30 10の置換もしくは無置換の直鎖または分岐のアルキル 基(例えば、メチル、エチル、イソプロピル、n-プロ ピル、n-ブチル、t-ブチル、2-ペンチル、n-ヘ キシル、n-オクチル、t-オクチル、2-エチルヘキ シル、2-ヒドロキシエチル、1-ヒドロキシエチル、 ジエチルアミノエチル、n-ブトキシプロピル、メトキ シメチル)、炭素数3~6の置換もしくは無置換の環状 アルキル基(例えば、シクロプロピル、シクロペンチ ル、シクロヘキシル)、炭素数2~10のアルケニル基 (例えば、アリル、2-ブテニル、3-ペンテニル)、 炭素数2~10のアルキニル基(例えば、プロパルギ ル、3-ペンチニル)、炭素数6~12のアラルキル基 (例えばベンジル) 等が挙げられる。アリール基として は、炭素数6~12の置換もしくは無置換のアリール基 (例えば、無置換フェノール、4-メチルフェノール)

【0040】一般式 (X-2a) および (X-2b) の 好ましい例を示す。式中、好ましくは R_{24} が水素原子、 炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキル基、炭素 50

等が挙げられる。上記R24はさらに置換基Y等を有して

12

数 $6\sim1$ 0 の置換もしくは無置換のアリール基であり、2 a は 0、N またはS であり、n が $1\sim3$ である。 さらに好ましくは、 R_{24} が水素原子または炭素数 $1\sim4$ のアルキル基であり、2 a はN またはS であり、n が 2 もしくは 3 である。

【0041】次に一般式(X-3)について詳細に説明 する。式中、R25で表される連結基としては、それぞれ 炭素数1~20の置換もしくは無置換の直鎖または分岐 のアルキレン基(例えば、メチレン、エチレン、トリメ チレン、イソプロピレン、テトラメチレン、ヘキサメチ レン、3-オキサペンチレン、2-ヒドロキシトリメチ レン)、炭素数3~18の置換もしくは無置換の環状ア ルキレン基(例えば、シクロプロピレン、シクロペンチ レン、シクロヘキシレン)、炭素数2~20の置換もし くは無置換のアルケニレン基(例えば、エテン、2-ブ テレン)、炭素数2~10のアルキニレン基(例えば、 エチン)、炭素数6~20の置換もしくは無置換のアリ ーレン基(例えば、無置換p-フェニレン、無置換2, 5-ナフチレン)が挙げられ、ヘテロ環基としては、無 置換もしくはアルキレン基、アルケニレン基、アリーレ ン基、およびさらにヘテロ環基が置換されたもの(例え ば、ピリジル、3-フェニルピリジル、ピペリジル、モ ルホリル)が挙げられる。

【0042】式中、R₂₆で表される、アルキル基として は、炭素数1~10の置換もしくは無置換の直鎖、また は分岐のアルキル基(例えば、メチル、エチル、イソプ ロピル、n-プロピル、n-ブチル、t-ブチル、2-ペンチル, n-ヘキシル, n-オクチル、t-オクチ ル、2-エチルヘキシル、2-ヒドロキシエチル、1-ヒドロキシエチル、ジエチルアミノエチル、ジブチルア ミノエチル、n-ブトキシメチル、メトキシメチル)、 炭素数3~6の置換もしくは無置換の環状アルキル基 (例えば、シクロプロピル、シクロペンチル、シクロへ キシル)が挙げられ、アリール基としては、炭素数6~ 12の置換もしくは無置換のアリール基(例えば、無置 換フェニル、2-メチルフェニル)が挙げられる。ヘテ ロ環基としては、無置換もしくはアルキル基、アルケニ ル基、アリール基、および、さらにヘテロ環基が置換さ れたもの(例えばピリジル、3-フェニルピリジル、ピ ペリジル、モルホリル)が挙げられる。上記R26はさら に置換基Y等を有してもよい。

【0043】一般式(X-3)の好ましい例を示す。式中、好ましくは R_{25} は炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキレン基、または炭素数 $6\sim1$ 0の置換もしくは無置換のアリーレン基であり、 R_{26} は炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキル基、または炭素数 $6\sim1$ 0の置換もしくは無置換のアリール基であり、 Z_{2} はSまたはSeであり、 R_{25} は炭素数 $1\sim4$ のアルキレン基であり、 R_{26} は炭素数 $1\sim4$ のアルキレン基であり、 R_{26} は炭素数 $1\sim4$ のアルキレン基であり、 R_{26} は炭素数 $1\sim4$ 0アルキレン基であり、 R_{26} は炭素数 $1\sim4$ 0アルキル基であり、 R_{26} は

は1である。

【0044】次に一般式(X-4)について詳細に説明 する。式中、R27およびR28で表されるアルキル基、ア ルケニル基としては、炭素数1~10の置換もしくは無 置換の直鎖、または分岐のアルキル基(例えば、メチ ル、エチル、イソプロピル、n-プロピル、n-ブチ ル、t-ブチル、2-ペンチル、n-ヘキシル、n-オ クチル、t-オクチル、2-エチルヘキシル、ヒドロキ シメチル、2-ヒドロキシエチル、1-ヒドロキシエチ ル、ジエチルアミノエチル、ジブチルアミノエチル、n ーブトキシメチル、n ーブトキシプロピル、メトキシメ チル)、炭素数3~6の置換もしくは無置換の環状アル キル基(例えば、シクロプロピル、シクロペンチル、シ クロヘキシル)、炭素数2~10のアルケニル基(例え ば、アリル、2-ブテニル、3-ペンテニル)が挙げら れる。アリール基としては、炭素数6~12の置換もし くは無置換のアリール基(例えば、無置換フェニル、4 -メチルフェニル)が挙げら、ヘテロ環基としては無置 換もしくはアルキレン基、アルケニレン基、アリーレン 基、およびさらにヘテロ環基が置換されたもの (例え ば、ピリジル、3-フェニルピリジル、フリル、ピペリ ジル、モルホリル)が挙げられる。上記式中、R27およ びR28にはさらに置換基Y等を有していてもよい。

13

【0045】一般式(X-4)の好ましい例を示す。式中、好ましくは R_{27} および R_{28} が炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキル基、または炭素数 $6\sim1$ 0 の置換もしくは無置換のアリール基である。 さらに好ましくは R_{27} および R_{28} が、炭素数 $6\sim8$ のアリール基である。

【0046】次に一般式 (X-5a) および (X-5b) について詳細に説明する。式中、 E_1 で表される基としては NH_2 、 $NHCH_3$ 、 NHC_2H_5 、NHPh、N $(CH_3)_2$ 、N $(Ph)_2$ 、 $NHNHC_3H_7$ 、NHNHPh、 OC_4H_9 、OPh、 SCH_3 、等が挙げられ、 E_2 としては、NH、 NCH_3 、 NC_2H_5 、NPh、 $NHNC_3H_7$ 、NHNPh等が挙げられる。

【0047】一般式(X-5a)および(X-5b)中、 R_{29} 、 R_{30} および R_{31} で表されるアルキル基、アルケニル基としては、炭素数 $1\sim10$ の置換もしくは無置換の直鎖または、分岐のアルキル基(例えば、メチル、エチル、イソプロピル、n-プロピル、n-プテル、t-プチル、2-ペンチル、n-ペキシル、n-オクチル、1-ヒドロキシエチル、セドロキシメチル、2-ヒドロキシエチル、1-ヒドロキシエチル、1-ヒドロキシメチル、1-ビドロキシメチル、1-ビドロキシメチル、1-ビドロキシメチル、1-ビドロキシメチル、1-ビドロキシメチル、1-ビドロキシメチル、1-ビドロキシメチル、1-ビドロキシメチル、1-ビドロ・1-ビル、1-ビドロ・1-ビル、1-ビル、1-ビル、1-ビル、1-ビル 1-ビル 1-ビル

14

れる。アリール基としては、炭素数 $6 \sim 12$ の置換もしくは無置換のアリール基(例えば、無置換フェニル、4ーメチルフェニル)が挙げら、ヘテロ環基としては無置換もしくはアルキレン基、アルケニレン基、アリーレン基、およびさらにヘテロ環基が置換されたもの、(例えば、ピリジル、3-フェニルピリジル、フリル、ピペリジル、モルホリル)が挙げられる。 R_{29} 、 R_{30} およびR31はさらに置換基Y等を有していてもよい。

【0048】一般式 (X-5a) および (X-5b) の 好ましい例を示す。

【0049】式中、好ましくは E_1 はアルキル置換もしくは無置換のアミノ基またはアルコキシ基であり、 E_2 はアルキル置換もしくは無置換のアミノ連結基であり、 R_{29} 、 R_{30} および R_{31} は炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキル基、または炭素数 $6\sim1$ 0 の置換もしくは無置換のアリーレン基であり、 Z_3 はSまたはSeである。さらに好ましくは、 E_1 はアルキル置換もしくは無置換のアミノ基であり、 E_2 はアルキル置換もしくは無置換のアミノ連結基であり、 R_{29} 、 R_{30} および R_{31} は炭素数 $1\sim4$ の置換もしくは無置換のアルキル基であり、 Z_3 はSである。

【0050】次に一般式 (X-6a) および (X-6b) について詳細に説明する。式中、 G_2 及び J で表される基としては $COOCH_3$ 、 $COOC_3H_7$ 、 $COOC_6H_13$ 、COOPh、 SO_2CH_3 、 $SO_2C_4H_9$ 、 COC_2H_5 、COPh、 $SOCH_3$ 、SOPh、CN、CHO、 NO_2 等が挙げられる。

【0051】式中、R33で表される連結基としては、それぞれ炭素数 $1\sim20$ の置換もしくは無置換の直鎖または分岐のアルキレン基(例えば、メチレン、エチレン、トリメチレン、イソプロピレン、テトラメチレン、ヘキサメチレン、3ーオキサペンチレン、2-ヒドロキシトリメチレン)、炭素数 $3\sim18$ の置換もしくは無置換の環状アルキレン基(例えば、シクロプロピレン、シクロペキシレン)、炭素数 $2\sim20$ の置換もしくは無置換のアルケニレン基(例えば、エテン、2-ブテレン)、炭素数 $2\sim10$ のアルキニレン基(例えば、エチン)、炭素数 $6\sim20$ の置換もしくは無置換のアリーレン基(例えば、無置換p-フェニレン、無置40換2,5-ナフチレン)が挙げられる。

【0052】式中、 R_{33} で表されるヘテロ環基としては、無置換もしくはアルキレン基、アルケニレン基、アリーレン基、またはさらにヘテロ環基が置換されたもの、(例えば、ピリジル、3-フェニルピリジル、フリル、ピペリジル、モルホリル)が挙げられる。式中、 R_{33} はさらに置換基Y等を有していてもよい。

【0053】一般式 (X-6a) および (X-6b) の 好ましい例を示す。式中、好ましくは G_2 および J が炭素数 $1\sim6$ のカルボン酸エステル類およびカルボニル類 であり、 R_{33} が炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のア

ルキレン基または炭素数 $6\sim1$ 0 の置換もしくは無置換のアリーレン基である。さらに好ましくは、 G_2 および Jが炭素数 $1\sim4$ のカルボン酸エステル類であり、 R_{33} が炭素数 $1\sim4$ の置換もしくは無置換のアルキレン基または炭素数 $6\sim8$ の置換もしくは無置換のアリーレン基である。

【0054】 Xで表されるハロゲン化銀吸着基の好ましい一般式の序列は (X-1) > (X-2a) > (X-2b) > (X-3) > (X-5a) > (X-5b) > (X-4) > (X-6a) > (X-6b) である。

【0055】次に、一般式(I)中、Xで表される光吸収基について詳細に説明する。一般式(I)中、Xで表される光吸収基としては以下が挙げられる。

一般式(X-7)

[0056]

【化19】

$M_1 m_2$

【0057】式中、 Z_4 は5または6員の含窒素へテロ環を形成するために必要な原子群を表し、 L_2 、 L_3 、 L_4 および L_5 はメチン基を表す。 P_1 は0または1を表し、 n_1 は $0\sim3$ を表す。 M_1 は電荷均衡対イオンを表し、 m_2 は分子の電荷を中和するために必要な $0\sim10$ の数を表す。

【0058】式中、 Z_4 で表される5または6員の含窒素へテロ環としては、チアゾリジン核、チアゾール核、ベンゾチアゾール核、オキサゾリン核、オキサゾール核、ベンゾオキサゾール核、セレナゾリン核、セレナゾール核、ベンゾセレナゾール核、3, 3-ジアルキルインドレニン核(例えば、3, 3-ジメチルインドレニン核(例えば、3, 3-ジメチルインドレニンが、イミダゾリン核、イミダゾール核、ベンゾイミダゾール核、2-ピリジン核、2-キノリン核、4-キノリン核、1-イソキノリン核、3-イソキノリン核、イミダゾ〔4, 5-b〕キノキザリン核、オキサジアゾール核、チアジアゾール核、テトラゾール核、ピリミジン核等が挙げられる。24で表される5または6員の含窒素へテロ環は前述の置換基Yを有していてもよい。

【0059】式中、 L_2 、 L_3 、 L_4 および L_5 はそれぞれ独立したメチン基を表す。 L_2 、 L_3 、 L_4 および L_5 で表されるメチン基は置換基を有していてもよく、置換基としては例えば、置換もしくは無置換の炭素数 $1\sim15$ のアルキル基(例えば、メチル、エチル、2-カルボキシエチル)、置換もしくは無置換の炭素数 $6\sim20$ のアリール基(例えば、フェニル、0-カルボキシフェニル)、置換もしくは無置換の炭素数 $3\sim20$ のヘテロ環 50

16

基(例えば、N, N-ジエチルバルビツール酸)、ハロゲン原子(例えば、塩素、臭素、フッ素、沃素)、炭素数1~15のアルコキシ基(例えば、メトキシ、エトキシ)、炭素数1~15のアルキルチオ基(例えば、メチルチオ、エチルチオ)、炭素数6~20のアリールチオ基(例えば、フェニルチオ)、炭素数0~15のアミノ基(例えば、N, N-ジフェニルアミノ、N-メチルーN-フェニルアミノ、N-メチルピペラジン)等が挙げられる。また、他のメチン基と環を形成してもよい。あるいは、その他の部分と環を形成することもできる。

【0060】式中、Miは光吸収基のイオン電荷を中性 にするために必要であるとき、陽イオン叉は陰イオンの 存在を示すために式の中に含まれている。典型的な陽イ オンとしては水素イオン(H⁺)、アルカリ金属イオン (例えば、ナトリウムイオン、カリウムイオン、リチウ ムイオン)等の無機陽イオン、アンモニウムイオン(例 えば、アンモニウムイオン、テトラアルキルアンモニウ ムイオン、ピリジニウムイオン、エチルピリジニウムイ オン) 等の有機陽イオンが挙げられる。陰イオンも無機 陰イオンあるいは有機陰イオンのいずれであってもよ く、ハロゲン陰イオン(例えば、フッ素イオン、塩素イ オン、沃素イオン)、置換アリールスルホン酸イオン (例えば、p-トルエンスルホン酸イオン、p-クロロ ベンゼンスルホン酸イオン)、アリールジスルホン酸イ オン (例えば、1,3-ベンゼンジスルホン酸イオン、 1. 5-ナフタレンジスルホン酸イオン、2. 6-ナフ タレンジスルホン酸イオン)、アルキル硫酸イオン(例 えば、メチル硫酸イオン)、硫酸イオン、チオシアン酸 イオン、過塩素酸イオン、テトラフルオロホウ酸イオ ン、ピクリン酸イオン、酢酸イオン、トリフルオロメタ ンスルホン酸イオンが挙げられる。さらに、イオン性ポ リマーまたは逆電荷を有する光吸収基を用いてもよい。 本発明では例えば、スルホ基をSO3-、カルボキシ基を CO2~と表記しているが、対イオンが水素イオンである 時は各々SO3H、CO2Hと表記することができる。式 中、mgは電荷を均衡させるために必要な数を表し、分 子内で塩を形成する場合は0である。

【0061】一般式(X-7)の好ましい例を示す。好ましい一般式(X-7)としては、 Z_4 がベンゾオキサゾール核、ベンゾチアゾール核、ベンゾイミダゾール核またはキノリン核であり、 L_2 、 L_3 、 L_4 および L_5 が無置換のメチン基であり、 p_1 が0であり、 n_1 が1もしくは2である。さらに好ましくは、 Z_4 がベンゾオキサゾール核、ベンゾチアゾール核であり、 n_1 が1である。特に好ましい Z_4 はベンゾチアゾール核である。一般式(I)中、好ましいIは0もしくは1であり、さらに好ましくは1である。

【0062】以下に本発明に用いられるX基の具体例を 挙げるが、本発明に用いられる化合物はこれに限定され るものではない。

$$CH_3$$
 $CH=CH CH_3$ $CH=CH$
 CH_3 $CH=CH$
 $CH=CH$
 $CH=CH$
 $CH=CH$
 $CH=CH$
 $CH=CH$
 $CH=CH$

(11)

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH} \\ \text{CH}_3 \\ \end{array}$$

*【化26】

[0069]

$$S \leftarrow CH=CH \rightarrow 2$$

【0070】次に一般式(I)中、Lで表される連結基 について詳細に説明する。一般式(I)中、Lで表され、 る連結基としては、それぞれ炭素数1~20の置換もし くは無置換の直鎖または分岐のアルキレン基(例えば、 メチレン、エチレン、トリメチレン、イソプロピレン、 テトラメチレン、ヘキサメチレン、3-オキサペンチレ ン、2-ヒドロキシトリメチレン)、炭素数3~18の 置換もしくは無置換の環状アルキレン基(例えば、シク ロプロピレン、シクロペンチレン、シクロヘキシレ ン)、炭素数2~20の置換もしくは無置換のアルケニ レン基(例えば、エテン、2-ブテレン)、炭素数2~ 10のアルキニレン基(例えば、エチン)、炭素数6~ 20の置換もしくは無置換のアリーレン基(例えば、無 置換p-フェニレン、無置換2,5-ナフチレン)、へ テロ環連結基(例えば、2,6-ピリジレン)、カルボ ニル基、チオカルボニル基、イミド基、スルホニル基、 スルホン酸基、エステル基、チオエステル基、アミド 基、エーテル基、チオエーテル基、アミノ基、ウレイド 基、チオウレイド基、チオスルホニル基、等が挙げられ る。また、これらの連結基が、互いに連結して新たに連

CH=CH-

$$S \leftarrow CH=CH \rightarrow 3$$

結基を形成してもよい。Lはさらに前述の置換基Y等を有していてもよい。

【0071】好ましい連結基しとしては、炭素数 $1\sim1$ 0の無置換のアルキレン基とアミノ基、アミド基、チオエーテル基、ウレイド基またはスルホニル基と連結した炭素数 $1\sim1$ 0のアルキレン基が挙げられ、さらに好ましくは炭素数 $1\sim6$ 0の無置換のアルキレン基とアミノ基、アミド基またはチオエーテル基と連結した炭素数 $1\sim6$ 0のアルキレン基が挙げられる。一般式(1)中、好ましいmは0もしくは1であり、さらに好ましくは1である。

【0072】次に電子供与基Aについて詳細に説明する。

【0073】A-B部が酸化及びフラグメント化を受けて電子を発生してラジカルB'が生成し、さらにラジカルB'が酸化を受けて電子を発生させ、高感度化する反応過程を以下に示す。

[0074] [化27]

$$\begin{array}{cccc}
A - B & \xrightarrow{-e^{-}} & A \xrightarrow{\cdot +} & B & \xrightarrow{\text{PRW}} & A^{\cdot} & (+B^{+}) & \xrightarrow{-e^{-}} & A^{+} \\
(E_{1}) & & (E_{2}) & \\
0 \sim 1.5 \text{V} & \leq -0.6 \text{V}
\end{array}$$

【0075】Aは電子供与基であるので、いずれの構造 のものでも芳香族基上の置換基はAが電子過多である状 態にするように選定するのが好ましい。例えば、芳香環 が電子過多でない場合は、電子供与性基を導入し、逆に アントラセンのように非常に電子過多となっているよう な場合は、電子吸引性基を導入してそれぞれ酸化電位を*

【0078】一般式(A-1)および(A-2)中、R 35およびR36はそれぞれ水素原子、置換もしくは無置換 のアルキル基、アリール基、アルキレン基またはアリー レン基を表し、R37はアルキル基、COOH、ハロゲ >, N (R₃₈)₂, (OH) _n, (OR₃₈) _n (S R₃₈) _n, OR₃₈, SR₃₈, CHO, COR₃₈, COO R₃₈, CONHR₃₈, CON (R₃₈)₂, SO₃R₃₈, S O_2NHR_{38} , SO_2NR_{38} , SO_2R_{38} , SOR_{38} \sharp は CSR_{38} を表し、 Ar_1 はアリール基またはヘテロ環 基を表す。R35とR36およびR35とArlは結合して環 を形成していてもよい。Q2はO、S、SeまたはTe を表し、mは0もしくは1を表し、nは1~3を表す。 L2はN-R、N-Ar、O、SまたはSeを表す。環 状形態は、5~7員のヘテロ環基もしくは不飽和環を表 す。R38は水素原子、アルキル基およびアリール基を表 す。一般式 (A-3) の環状形態は、置換もしくは無置 換の5~7員環の不飽和環またはヘテロ環基を表す。

【0079】一般式(A-1)、(A-2) および(A -3) について詳細に説明する。式中、R35およびR36 で表されるアルキル基としては、炭素数1~10の置換 もしくは無置換の直鎖、または分岐のアルキル基(例え ば、メチル、エチル、イソプロピル、n-プロピル、n -ブチル、t-ブチル、2-ペンチル、n-ヘキシル、 n-オクチル、t-オクチル、2-エチルヘキシル、2 -ヒドロキシエチル、1-ヒドロキシエチル、ジエチル アミノエチル、ジブチルアミノエチル、n-プトキシメ チル、メトキシメチル)、炭素数3~6の置換もしくは 無置換の環状アルキル基(例えば、シクロプロピル、シ クロペンチル、シクロヘキシル)が挙げられ、アリール 基としては、炭素数6~12の置換もしくは無置換のア リール基(例えば、無置換フェニル、2-メチルフェニ ル) が挙げられる。アルキレン基としては、炭素数1~ 10の置換もしくは無置換の直鎖、または分岐のアルキ レン基(例えば、メチレン、エチレン、トリメチレン、 テトラメチレン、メトキシエチレン)が挙げられ、アリ ーレン基としては炭素数6~12の置換もしくは無置換 50

*調節するのが好ましい。好ましい、A基は次の一般式を

【0076】一般式 (A-1)、 (A-2)、 (A-

[0077]

有するものである。

[化28]

$$\begin{array}{c|c}
R_{35} \\
(Q_{2})_{m} \\
\vdots \\
R_{36}
\end{array}$$
(A-2)
$$\begin{array}{c|c}
C \\
A-3
\end{array}$$

のアリーレン基(例えば、無置換フェニレン、2-メチ ルフェニレン、ナフチレン)が挙げられる。

【0080】一般式(A-1) および(A-2) 中、R 37で表される基としては、アルキル基(例えば、メチ ル、エチル、イソプロピル、n-プロピル、n-ブチ ル、2-ペンチル、n-ヘキシル、n-オクチル、2-エチルヘキシル、2-ヒドロキシエチル、n-ブトキシ メチル)、COOH基、ハロゲン原子(例えば、フッ素 原子、塩素原子、臭素原子)、〇H、N(CH3)2、N Ph2, OCH3, OPh, SCH3, SPh, CHO, COCH3, COPh, COOC4H9, COOCH3, C ONHC2H5, CON (CH3)2, SO3CH3, SO3C $3H_7$, SO_2NHCH_3 , SO_2N (CH_3)₂, SO_2C_2H 5、SOCH3、CSPh、CSCH3が挙げられる。

【0081】一般式(A-1) および(A-2) で表さ れるAr」としては、炭素数6~12の置換もしくは無 置換のアリール基(例えば、フェニル、2-メチルフェ ニル、ナフチル)、置換もしくは無置換のヘテロ環基 (例えば、ピリジル、3-フェニルピリジル、ピペリジ) ル、モルホリル)が挙げられる。

【0082】一般式(A-1)で表されるL2として は、NH、NCH3、NC4H9、NC3H7(i)、NP h、NPh-CH3、O、S、Se、Teが挙げられる。 【0083】一般式(A-3)の環状形態としては、不 飽和の5~7員環、ヘテロ環(例えば、フリル、ピペリ ジル、モルホリル)が挙げられる。

【0084】一般式(A-1) および(A-2) 中のR 35、R₃₆、R₃₇、Ar₁、L₂、および一般式(A-3) 中の環状上には前述の置換基Y等をさらに有してもよ

【0085】一般式 (A-1)、(A-2) および (A - 3) の好ましい例を示す。一般式(A - 1) および (A-2) 中、好ましくはR35、R36が炭素数1~6の 置換もしくは無置換のアルキル基、アルキレン基、また は炭素数6~10の置換もしくは無置換のアリール基で あり、R37が炭素数1~6の置換もしくは無置換のアル

キル基、炭素数 $1 \sim 4$ のアルキル基でモノ置換またはジ置換されたアミノ基、カルボン酸、ハロゲンまたは炭素数 $1 \sim 4$ のカルボン酸エステルであり、A r 1 が炭素数 $6 \sim 1$ 0 の置換もしくは無置換のアリール基であり、Q 2 がO、S またはS e であり、m m 0 もしくは 1 であり、n m 1 m 3 であり、n m 1 m 3 であり、n m 1 m

【0086】一般式 (A-1) および (A-2) 中、さらに好ましくは、 R_{35} 、 R_{36} が炭素数 $1\sim 4$ の置換もしくは無置換のアルキル基またはアルキレン基であり、 R_{37} が炭素数 $1\sim 4$ の無置換のアルキル基、炭素数 $1\sim 4$ のモノアミノ置換もしくはジアミノ置換されたアルキル*

24*基であり、Ar₁が炭素数 $6 \sim 10$ の置換もしくは無置換のアリール基であり、 Q_2 がOまたはSであり、Mが0であり、M1であり、 L_2 が炭素数 M0 M2のアルキル置換されたアミノ基である。一般式(M1の一次である。一般式(M2のである。A基がM3を持合する部分はM1、またはM3を表える。

【0087】以下に本発明に用いられるA基の具体例を挙げるが、本発明に用いられる化合物はこれに限定されるものではない。

[0088] [化29]

[0089]

[0090]

$$\begin{array}{c|c} H_7C_3 \\ H_7C_3 \end{array} \nearrow N - \begin{array}{c} CH_3 \\ C \\ CH_3 \end{array}$$

★ ★【化31】

[0091]

【化32】

 $-W \leftarrow R_{39})_3$

(B-2)

【0095】一般式 (B-1)、 (B-2) および (B-3) 中、WはSi、SnまたはGe を表し、 R_{39} は各々独立してアルキル基を表し、 Ar_2 は各々独立してアリール基を表す。一般式 (B-2) および (B-3) は 吸着基Xと結合させることができる。

(B-1)

【0096】一般式 (B-1)、 (B-2) および (B-3) について詳細に説明する。式中、 R_{39} で表される アルキル基としては、炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置 50

 $B - (Ar_2)_3$

(B-3)

【0097】一般式 (B-1)、(B-2) および (B-3) 中の R_{39} および A r_2 は前述の置換基 Y 等をさらに有していてもよい。一般式 (B-1)、(B-2) および (B-3) 中、好ましくは、 R_{39} が炭素数 $1\sim4$ の置換もしくは無置換のアルキル基であり、A r_2 が炭素数 $6\sim1$ 0の置換もしくは無置換のアリール基であり、WはS i または S n である。

【0098】一般式(B-1)、(B-2)および(B-3)中、さらに好ましくは、 R_{39} が炭素数 1 ~ 3 の置換もしくは無置換のアルキル基であり、 A_{2} が炭素数 * 10

*6~8の置換もしくは無置換のアリール基であり、Wは Si である。

【0099】一般式(B-1)、(B-2)および(B-3)中、最も好ましいのは、B-1の COO^- および B-2における $Si-(R_{39})_3$ である。一般式(I)中、好ましいnは1である。

【0100】以下に本発明で用いられるA-B基の例を挙げるが、本発明はこれに限定されるものではない。

[0101]

【化35】

H₇C₃ N CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH₃

[0103]

[0102]

★ ★【化37】

[0104]

【化38】

(16)

[0105]

* *【化39】

$$0 \longrightarrow C00Na$$

$$N < C_2H_5$$

$$C_2H_5$$

【0106】上記化合物A-Bの電荷バランスに必要な対イオンとしては、ナトリウムイオン、カリウムイオン、トリエチルアンモニウムイオン、ジイソプロピルアンモニウムイオン、テトラブチルアンモニウムイオン、およびテトラメチルグアニジニウムイオンが挙げられる。

【0107】A-Bの好ましい酸化電位は $0\sim1.5$ Vであり、より好ましくは $0\sim1.0$ Vであり、さらに好ましくは $0.3\sim1.0$ Vの範囲である。

【0108】結合開裂反応から生じるラジカルA \cdot (E_2)の好ましい酸化電位は $-0.6\sim-2.5$ Vであり、より好ましくは $-0.9\sim-2$ Vであり、さらに好ましくは $-0.9\sim-1.6$ Vの範囲である。

【0109】酸化電位の測定法は以下の通りである。E lはサイクリックポルタンメトリー法で行うことができる。電子供与体Aをアセトニトリル/0.1 Mか塩素酸 50

$$\begin{array}{c} \begin{array}{c} \begin{array}{c} C_3H_7 \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \end{array}$$

リチウムを含有する水 8 0 % / 2 0 % (容量%) の溶液 に溶解させる。ガラス状のカーボンディスクを動作電極 に用い、プラチナ線を対電極に用い、飽和カロメル電極 (S C E) を参照電極に用いる。 25 $^{\circ}$ で、0.1 $^{\circ}$ $^{\circ$

【0110】ラジカルの酸化電位測定は過度的な電気化学及びパルス放射線分解法によって行われている。これらは、J. Am. Chem. Soc. 1988, 110, 132、同1974, 96, 1287、同1974, 96, 1295で報告されている。

【0111】以下に一般式(1)で表される化合物の具体例を記すが、本発明に用いられる化合物はこれに限定されるものではない。

(17)

[0112]

31

[0113]

(I-10)

30 【化42】

[0114]

$$N$$
 SK

 N CH₃
 N (I-16)

NaS
$$\stackrel{N}{\longrightarrow}$$
 NH $\stackrel{(CH_2)_2}{\longrightarrow}$ N $\stackrel{-}{\longrightarrow}$ CH₂COOH
 $\stackrel{(I-17)}{\longrightarrow}$ CH₂COOH

[0115]

【化43】

(I-21)

ĊH₃

(1-23)

[0116]

【化44]

CH₃ SCH₂CH₂
$$\longrightarrow$$
 N \longrightarrow CHC00H \longrightarrow H₅C₂ \longrightarrow N \longrightarrow CH₂C00Na (I-26)

$$HC = CCH2CH2 - CH2COONH4$$

$$CH3$$

$$(1-27)$$

$$\begin{array}{c} \text{CNCH}_2\text{CH}_2\\ \text{CNCH}_2\text{CH}_2\end{array} \nearrow P \xrightarrow{\begin{array}{c} \text{OCH}_3\\ \text{N}-\text{CH}_2\text{COOH}\\ \text{CH}_3 \end{array}}$$

[0117]

【化45】

41

$$CH = CH - CH - CHCOONa$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

C1
$$\sim$$
 CH=CH \sim N-CH₂COONa OH

$$\begin{array}{c|c}
C1 & Se \\
C1 & CH_2COONa
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_2COONa \\
CH_2COONa
\end{array}$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH = CH \rightarrow_2 \qquad N - CH_2 COOK$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_2 COOK$$

$$CH_3 CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH = CH - CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

$$CH_3$$

【0118】一般式(I)で表される化合物の合成法としては、米国特許5,747,235、同5,747,236、欧州特許786,692A1、同893,731A1、同893,732A1、WO99/05570等に記載の方法、あるいはそれに準じた方法で容易に合成することができる。

【0119】一般式 (I) で表される化合物の添加量としては、乳剤層中、 $1\times10^{-9}\sim2\times10^{-2}$ モル/銀モルが好ましく、さらに好ましくは、 $1\times10^{-7}\sim2\times10^{-3}$ モル/銀モルである。

【0120】次に一般式 (II) \sim (VI) について詳細に説明する。一般式 (II) 中、 R_1 および R_2 で表されるアルキル基、アルケニル基、アルキニル基としては、炭素数 $1\sim10$ の置換もしくは無置換の直鎖または分岐のアルキル基(例えばメチル、エチル、イソプロピル、n-プロピル、n-プロピル、n-プラピル、n-プラル、n-

 $n- \wedge + > \nu$ 、 $n- d > + \nu$ 、 $t- d > + \nu$ 、 $2- x + \nu$ ル $- d > + \nu$ 、 $- d > + \nu$ がよい。 $- d > + \nu$ がよい。 $- d > + \nu$ がよい。 $- d > + \nu$ が表数 $- d > + \nu$ がまたい。 $- d > + \nu$ がまたい。-

【0121】一般式(II)中、R₃ およびR₄ で表され 50 るアルキル基、アルケニル基、アルキニル基としては、

炭素数1~10の置換もしくは無置換の直鎖または分岐 のアルキル基(例えばメチル、エチル、イソプロピル、 n-プロピル、n-ブチル、t-ブチル、2-ペンチ ル、n-ヘキシル、n-オクチル、t-オクチル、2-エチルヘキシル、2-ヒドロキシエチル、ジエチルアミ ノエチル、ジブチルアミノエチル、メトキシエチル、エ トキシエトキシエチル)、炭素数3~6の置換もしくは 無置換の環状アルキル基(例えばシクロプロピル、シク ロペンチル、シクロヘキシル)、炭素数2~10のアル ケニル基(例えば、アリル、2-ブテニル、3-ペンテ ニル)、炭素数2~10のアルキニル基(例えば、プロ パルギル、3-ペンチニル)、炭素数6~12のアラル キル基 (例えば、ベンジル) 等が挙げられ、アリール基 としては、炭素数6~12の置換もしくは無置換のフェ . ニル基(例えば無置換フェニル、4-メチルフェニ ル)、および炭素数10~16の置換もしくは無置換の ナフチル(例えば無置換ナフチル)が挙げられる。

【0122】また、 R_1 または R_2 と、 R_3 または R_4 は、連結して環を形成しても良い。

【0123】一般式(II) 中、R5 で表されるアルキル 基、アルケニル基、アルキニル基としては、炭素数1~ 8の置換もしくは無置換の直鎖または分岐のアルキル基 (例えばメチル、エチル、イソプロピル、n-プロピ ル、n-ブチル、t-ブチル、2-ペンチル、n-ヘキ シル、n-オクチル、t-オクチル、2-エチルヘキシ ル、2-ヒドロキシエチル、ジエチルアミノエチル)、 炭素数3~6の置換もしくは無置換の環状アルキル基 (例えばシクロプロピル、シクロペンチル、シクロヘキ シル)、炭素数2~10のアルケニル基(例えば、アリ ル、2-ブテニル、3-ペンテニル)、炭素数2~10 のアルキニル基(例えば、プロパルギル、3-ペンチニ ル)、炭素数6~12のアラルキル基(例えば、ベンジ ル) 等が挙げられ、アリール基としては、炭素数6~1 6の置換もしくは無置換のフェニル基 (例えば無置換フ ェニル、4-メチルフェニル、4-(2-ヒドロキシエ チル) -フェニル、4-スルフォフェニル、4-クロロ

44

フェニル、4-トリフロロメチルフェニル、3-トリフロロメチルフェニル、4-カルボキシフェニル、2,5-ジメチルフェニル、4-ジメチルアミノフェニル、4-(3-カルボキシプロピオニルアミノ)-フェニル、4-メトキシフェニル、2-メトキシフェニル、2,5-ジメトキシフェニル、2,4,6-トリメチルフェニル)、および炭素数10~16のナフチル(例えば無置換ナフチル基、4-メチルナフチル)が挙げられ、ヘテロ環基としては、例えばピリジル、フリル、イミダゾリル、ピペリジル、モルホリルが挙げられる。

【0124】さらに、上記一般式(II)中の、 R_1 、 R_2 、 R_3 、 R_4 および R_5 にはさらに前述の置換基Yを有していてもよい。

【0125】一般式 (II) 中、 R_1 および R_2 が、各々独立に炭素数 $1\sim4$ の置換もしくは無置換の直鎖または分岐のアルキル基、もしくは炭素数 $6\sim1$ 0 の置換もしくは無置換のフェニル基であり、 R_3 および R_4 が、各々独立に水素原子、炭素数 $1\sim4$ の置換もしくは無置換の直鎖または分岐のアルキル基、もしくは炭素数 $6\sim1$ 0 の置換もしくは無置換のフェニル基であり、 R_5 は炭素数 $6\sim1$ 2 の置換もしくは無置換のフェニル基であり、 R_5 は炭素数 $6\sim1$ 2 の置換もしくは無置換のフェニル基であり、 R_5 は炭素数 $6\sim1$ 2 の置換もしくは無置換のフェニル基であり、 R_5 は炭素数 $1\sim1$ 0 ので表される化合物の分子量が $1\sim1$ 0 以下である事が好ましい。

【0126】さらに、一般式(II)中、 R_1 および R_2 が、炭素数 $1\sim3$ の置換もしくは無置換の直鎖アルキル基であり、 R_3 および R_4 が水素原子であり、 R_5 は炭素数 $6\sim1$ 0 の置換もしくは無置換のフェニル基であり、且つ、一般式(I)で表される化合物の分子量が 3 0 0 以下である事がより好ましい。さらに、一般式(I)中、 R_1 ないし R_5 の炭素数の総和が 1 1 以下であることが最も好ましい。

【0127】以下に一般式(II)で表される化合物の具体例を挙げるが、本発明はこれらに限定されるものではない。

[0128]

【化46】

(24)

[0129]

ĊO₂H

[0130]

【化48】

[0131]

* * [化49]

(II-15)

(II-16)

(II-17)

(CH₃

(CH₃

(II-18)

(II-19)

(II-19)

(CH₃

(CH

【0132】一般式(II)で表される化合物は、市販の薬品として、あるいは市販の薬品から既知の方法によって合成される化合物として、容易に入手可能である。一般式(II)の合成方法としては、ジャーナル・オブ・ケミカル・ソサイアティ(J. Chem. Soc.)408頁(1954年)、米国特許2743279(1953年)、米国特許2772282(1953年)等に記載の方法、あるいはそれに準じた方法で容易に合成する事ができる。

OH

【0133】一般式(II)で表される化合物は好ましくは塗布液を塗布する前または塗布時に乳剤層の隣接層または他層に添加して該乳剤層に拡散させて添加される。 乳剤調製時に化学増感前、化学増感中または化学増感終 了後に添加することもできる。一般式(II)で表される 化合物は、感性層に添加することも、非感光性層に添加することもできる。

【0134】好ましい添加量は上述した添加法および添加する化合物種に大きく依存するが、一般には感光性ハ

ロゲン化銀1モル当たり 5×10^{-6} モルから0.05モル、より好ましくは 1×10^{-5} モルから0.005モルが用いられる。上記の添加量より多い場合、カブリの増加を招くなどの悪影響が現れ好ましくない。

【0135】一般式(II)で表される化合物は水可溶性の溶媒に溶解して添加することが好ましい。酸または塩基によってpHを低くしても高くしてもよく、あるいは界面活性剤を共存してもよい。また乳化分散物として高沸点有機溶媒に溶解させて添加することもできるし、公知の分散法で微結晶分散体として添加してもよい。

【0136】一般式 (III) で表される化合物についてさらに詳細に説明する。まず、 H_Y として好ましく用いられる、 $R_6R_7N-NR_8R_9$ で表わされるヒドラジン構造について詳細に説明する。

【0137】 R_6 、 R_7 、 R_8 および R_9 はアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基を表わす。また、 R_6 と R_7 、 R_8 と R_9 、 R_6 と R_8 、および R_7 と R_9 が互いに結合して環を形成してもよいが、芳香族ヘテロ環を形成することはない。ただし、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 の少なくとも1つは一般式(III) における $-(Q_1)$ k2-(Het)k1が置換するためのアルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、アリーレン基または二価のヘテロ環残基である。

【0138】R6、R7、R8およびRgとしては、例えば 炭素原子数1~18、さらに好ましくは1~8の無置換 アルキル基、アルケニル基、アルキニル基(例えば、メ チル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、ブチル基、イソブチル基、ヘキシル基、オクチル基、ドデシル基、オクタデシル基、シクロペンチル基、シクロプロピル基、シクロヘキシル基)、炭素原子数1~18、さ 30 らに好ましくは1~8の置換アルキル基、アルケニル基、アルキニル基が挙げられる。

【0139】また、 R_6 と R_7 、 R_8 と R_9 、 R_6 と R_8 、および R_7 、 R_9 が互いに結合して環を形成してもよい。ただし、芳香族へテロ環を形成することはない。これらの*

*環は、例えば、前述の置換基Yにより置換されていてもよい。

50

【0140】 R_6 、 R_7 、 R_8 および R_9 としてさらに好ましくは、無置換アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、置換アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、および R_6 と R_7 、 R_8 と R_9 、 R_6 と R_8 、および R_7 と R_9 が互いに結合して、環を構成する原子に炭素原子以外(例えば、酸素原子、硫黄原子、窒素原子)を含まないアルキレン基{アルキレン基は置換(例えば前述の置換基V)されていてもよい}を形成する場合である。

【0141】R₆、R₇、R₈およびR₉としてさらに好ましくは、ヒドラジンの窒素原子に直接結合している炭素原子が、無置換メチレン基の場合である。R₆、R₇、R₈、R₉として特に好ましくは炭素原子数1~6の無置換アルキル基(例えば、メチル、エチル、プロピル、ブチル)、炭素原子数1~8の置換アルキル基(例えば2ースルホエチル、3ースルホプロピル、4ースルホブチル、3ースルホブチル)、カルボキシアルキル基(例えば2ーヒドロキシエチル)、ヒドロキシアルキル基(例えば2ーヒドロキシエチル) とドロキシアルキル基(例えば2ーヒドロキシエチル) およびR₆とR₇、R₈とR₉、R₆とR₈、およびR₇とR₉がアルキレン鎖により互いに結合して、5員環、6員環および7員環を形成する場合である。

【0142】 $R_6R_7N-NR_8R_9$ で表わされるヒドラジン基には少なくとも1つの $-(Q_1)k^2-(Het)kl$ が置換している。その置換位置は R_6 、 R_7 、 R_8 および R_9 のいずれでもよい。

【0143】更に、本発明において用いる R_6R_7N-N R_8R_9 で表わされる化合物は、下記一般式(Hy-1)、(Hy-2) および (Hy-3) から選択される化合物であるとき、特に好ましい。

【0144】 【化50】

一般式(Hy-1) 一般式(Hy-2)



$$\frac{\hat{R}_{39}}{R_{40}}$$
 $N-N$ \hat{Z}_{4}

【0145】式中、 R_{39} 、 R_{40} 、 R_{41} および R_{42} は各々独立にアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基を表わす。また、 R_{39} と R_{40} 、 R_{41} と R_{42} が互いに結合して環を形成していてもよい。【0146】 Z_4 は炭素原子数4、5または6のアルキレン基を表わす。 Z_5 は炭素原子数2のアルキレン基を表わす。 Z_6 は炭素原子数1または2のアルキレン基を表わす。 Z_7 および Z_8 は炭素原子数3のアルキレン基を表わす。 Z_7 および Z_8 は炭素原子数3のアルキレン基を表わす。 Z_7 および Z_8 は炭素原子数3のアルキレン基を表わす。 Z_7 および Z_8 は炭素原子数30

【0147】また、一般式 (Hy-1)、 (Hy-2) および (Hy-3) には、それぞれ少なくとも1つの (Q_1) k2- (Het) k1 が置換している。さらに好ましくは、一般式 (Hy-1) および (Hy-2) から選択される化合物であり、特に好ましくは一般式 (Hy-1) から選択される化合物である。

【0148】以下に一般式 (Hy-1)について詳細に 説明する。R3gおよびR40はR6、R7、R8およびRgと 50 同義であり、好ましい範囲も同様である。特に好ましく

は、アルキル基および R_{39} と R_{40} が互いに結合して、無置換テトラメチレン基またはペンタメチレン基を形成する場合である。

【0149】 Z_4 は炭素原子数 4、5または 6のアルキレン基を表わし、好ましくは炭素原子数 4 または 5のアルキレン基の場合である。ただし、ヒドラジンの窒素原子に直接結合している炭素原子にオキソ基が置換していることはない。また、このアルキレン基は無置換でも置換されていても良い。置換基としては例えば前述の置換基Yが挙げられるが、ヒドラジンの窒素原子に直接結合している炭素原子は無置換メチレン基である場合が好ましい。 Z_4 として特に好ましくは、無置換テトラメチレン基または無置換ペンタメチレン基である。一般式(Y_1)で表わされるヒドラジン基には少なくとも Y_1 0で表わされるヒドラジン基には少なくとも Y_2 1)で表わされるヒドラジン基には少なくとも Y_3 0、 Y_4 0、 Y_4 0 である。

【0150】以下に一般式(Hy-2)について詳細に 説明する。R41およびR42はR6、R7、R8およびR9と 同義であり、好ましい範囲も同様である。特に好ましく は、アルキル基およびR41とR42が互いに結合してトリ メチレン基を形成する場合である。 Z4は炭素原子数 2 のアルキレン基を表わす。 Z5は炭素原子数1または2 のアルキレン基を表わす。また、これらのアルキレン基 は無置換でも置換されていても良い。置換基としては、 例えば前述の置換基Yが挙げられる。 Z5としてさらに 好ましくは、無置換エチレン基である。 Z₆としてさら に好ましくは、無置換メチレン基およびエチレン基であ る。し3およびし4は置換および無置換のメチン基を表わ す。置換基としては、例えば前述の置換基Yが挙げら れ、好ましくは無置換アルキル基(例えばメチル基、t -ブチル基)である。さらに好ましくは無置換メチン基 である。一般式(Hy-2)で表わされるヒドラジン基 52

には少なくとも1つの-(Q_1)k2-(Het)k1が置換している。その置換位置は R_{41} 、 R_{42} 、 Z_5 、 Z_6 、 L_3 および L_4 のいずれでもよい。好ましくは R_{41} および R_{42} である。

【0151】一般式(Hy-3)について詳細に説明する。 Z_7 および Z_8 は各々独立に炭素原子数3のアルキレン基を表わす。ただしヒドラジンの窒素原子に直接結合している炭素原子にオキソ基が置換していることはない。また、これらのアルキレン基は無置換でも置換されていても良い。置換基としては例えば前述の置換基Yが挙げられるが、ヒドラジンの窒素原子に直接結合している炭素原子は、無置換メチレン基である場合が好ましい。 Z_7 および Z_8 として特に好ましくは、無置換トリメチレン、無置換アルキル基、置換トリメチレン基(例えば2、2-ジメチルトリメチレン)である。一般式(H_{y-3})で表わされるヒドラジン基には少なくとも1つの-(Q_1)k2-(H_{e} t)k1が置換している。その置換位置は Z_7 および Z_8 いずれでもよい。

【0152】一般式 (III) において、Hetで示される基は、下記の① \sim ⑤のいずれかの構造を持つ。

- ①ヘテロ原子を2つ以上持つ5、6または7員のヘテロ環
- ②4級窒素原子を持つ下記Aで表わされる5、6または 7員の含窒素ヘテロ環
- ③チオキソ基を持つ下記Bで表わされる5、6または7 員の含窒素へテロ環
- ④下記Cで表わされる5、6または7員の含窒素ヘテロ 晋
- ⑤下記DおよびEで表わされる5、6または7員の含窒素へテロ環。

[0153]

【化51】

Z c は 5、6又は7員の含窒素複素環を形成するのに必要な原子群を表わす。R a は脂肪族基を表わす。L a、L b はそれぞれメチン基を表わす。

【0154】Raとして好ましくは前述の R_6 、 R_7 、R 8および R_9 のアルキル基、アルケニル基、アルキニル基の例として示したものが挙げられる。

【0155】Zcを環構成原子として含む含窒素へテロ環は、少なくとも1個の窒素原子を含み、他に窒素原子以外のヘテロ原子(例えば、酸素原子、硫黄原子、セレン原子、テルル原子)を含んでいてもよい5員、6員または7員のヘテロ環であり、好ましくはアゾール環(例えばイミダゾール、トリアゾール、テトラゾール、オキサゾール、チアゾール、セレナゾール、ベンゾイミダゾール、ベンゾトリアゾール、ベンゾオキサゾール、ベンゾチアゾール、チアジアゾール、オキサジアゾール、ベンゾセレナゾール、ピラゾール、ナフトチアゾール、ナ*

*フトイミダゾール、ナフトオキサゾール、アザベンゾイミダゾール、プリン)、ピリミジン環、トリアジン環、 アザインデン環(例えば、トリアザインデン、テトラザインデン、ペンタアザインデン)などが挙げられる。 【0156】ただし、Hetで示される基には少なくと

【0157】He t としてさらに好ましいものは、下記の一般式(Het-a)、(Het-b)、(Het-c)、(Het-d)および(Het-e)で表わされる化合物である。

も1つの- (Q₁)k2- (Hy) が置換している。

【0158】 【化52】

nは、0、1又は2を表わす。

 $Q_3 = N$. $Q_4 = C - R_{45}$ 又は $Q_3 = C - R_{45}$, $Q_3 = N$ ※ ※ (化 5 3)

[0159]

 $Q_{5} = N$, $Q_{6} = C - R_{48}$ $\times (11Q_{5} = C - R_{48}$, $Q_{8} = N$

[0160]

(29)

一般式(Het-c)

N = N $N = N - R_{4.9}$ SX_1

一般式(Het-d)

【0161】 【化55】

 X_2S Y_1 L_3 Y_2 R_{50}

[0162] [化56]

一般式(Het-e)

 $\begin{array}{c|c}
Z_8 \\
\oplus \\
-N \\
R_{51}
\end{array}$ $\begin{array}{c}
R_{101} \\
R_{101}
\end{array}$

【0163】式中、R43、R44、R45、R46、R47およびR48は各々独立に水素原子または1価の置換基を表わす。R49はアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基を表わす。 X_1 は水素原子、アルカリ金属原子、アンモニウム基またはブロック基を表わす。 Y_1 は酸素原子、硫黄原子、>NH、>N-(L4) p3-R53であり、L3、L4は2価の連結基を表わし、R50、R53は水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基を表わす。 X_2 は X_1 と同義である。 P_2 および P_3 は各々独立に0~3の整数である。好ましくは、 P_2 および P_3 は1である

【0164】 2gは5員または6員の含窒素へテロ環を形成するのに必要な原子群を表わす。 R_{51} はアルキル基、アルケニル基、アルキニル基を表わす。 R_{52} は水素原子またはアルキル基、アルケニル基、アルキニル基を表わす。ただし、一般式(Het-a)~(Het-e)には、それぞれ少なくとも1つの~(Q_1)k2~(Hy)が置換している。ただし、一般式(Het-c)、(Het-d)の X_1 、 X_2 に置換することはない。一般式(Het-a)~(Het-e)のうち、好ましくは一般式(Het-a)、(Het-e)のうち、好ましくは一般式(Het-a)、(Het-c)および(Het-a)であり、さらに好ましくは一般式(Het-c)である。

10*【0165】次に、一般式 (Het-a)~(Hete) について更に詳細に説明する。R₄₃、R₄₄、R₄₅、 R_{46} 、 R_{47} および R_{48} は各々独立に水素原子または1価 の置換基を表わす。1価の置換基としては、前述の R₆、R₇、R₈、R₉および置換基Yなどを挙げることが できる。さらに好ましくは、低級アルキル基(好ましく は置換または無置換の炭素数1~4個のもの、例えばメ チル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチ ル、t-ブチル、メトキシエチル、ヒドロキシエチル、 ヒドロキシメチル、ビニル、アリル)、カルボキシ基、 アルコキシ基 (好ましくは置換または無置換の炭素数1 ~5個のもの、例えばメトキシ、エトキシ、メトキシエ トキシ、ヒドロキシエトキシ)、アラルキル基(好まし く置換または無置換の炭素数7~12個のもの、例えば ベンジル、フェネチル、フェニルプロピル)、アリール 基(好ましくは置換または無置換の炭素数6~12個の もの、例えばフェニル、4-メチルフェニル、4-メト キシフェニル)、ヘテロ環基(例えば2-ピリジル)、 アルキルチオ基(好ましくは置換または無置換の炭素数 1~10のもの、例えばメチルチオ、エチルチオ)、ア リールチオ基(好ましくは置換または無置換の炭素数6 ~12のもの、例えばフェニルチオ)、アリールオキシ 基(好ましくは置換または無置換の炭素数6~12のも の、例えばフェノキシ)、炭素原子数3以上のアルキル アミノ基(例えば、プロピルアミノ、ブチルアミノ)、 アリールアミノ基(例えば、アニリノ)、ハロゲン原子 (例えば、塩素原子、臭素原子、フッ素原子) 、または 下記置換基が挙げられる。

【0166】 【化57】

【0167】ここで、 L_5 、 L_6 および L_7 はアルキレン基(好ましくは、炭素数 $1\sim5$ のもの、例えばメチレン、プロピレン、2-ヒドロキシプロピレン)で示す連結基を表わす。 R_{54} と R_{55} はそれぞれ同一でも異なっていてもよく、水素原子、アルキル基、アルケニル基、ア

ルキニル基(好ましくは置換または無置換の炭素数 1 ~ 1 0 のもの、例えばメチル、エチル、n - プロピル、イソプロピル、n - ブチル、t - ブチル、n - オクチル、メトキシエチル、ヒドロキシエチル、アリル、プロパル50 ギル)、アラルキル基(好ましくは、置換または無置換

の炭素数 $7 \sim 12$ のもの、例えばベンジル、フェネチル、ビニルベンジル)、アリール基(好ましくは置換または無置換の炭素数 $6 \sim 12$ 個のもの、例えばフェニル、4 -メチルフェニル)、またはヘテロ環基(例えば2 -ビリジル)を表わす。 R_{49} のアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、ヘテロ環基は無置換でも置換されていてもよい。好ましくは R_6 、 R_7 、 R_8 、 R_9 R_9 、 R_9

R₈、R₉およびVとして挙げた置換基などを挙げることができる。

【0168】さらに好ましくは、ハロゲン原子(例えば 10塩素原子、臭素原子、フッ素原子)、ニトロ基、シアノ 基、ヒドロキシ基、アルコキシ基(例えばメトキシ)、アリール基(例えばフェニル)、アシルアミノ基(例えばプロピオニルアミノ)、アルコキシカルボニルアミノ 基(例えばメトキシカルボニルアミノ)、ウレイド基、アミノ基、ヘテロ環基(例えば2ーピリジル)、アシル 基(例えばアセチル)、スルファモイル基、スルホンアミド基、チオウレイド基、カルバモイル基、アルキルチオ基(例えばメチルチオ)、アリールチオ基(例えばフェニルチオ、ヘテロ環チオ基(例えば2ーベンゾチアゾ*20

*リルチオ)、カルボン酸基、スルホ基またはそれらの塩などを挙げることができる。上記のウレイド基、チオウレイド基、スルファモイル基、カルバモイル基、アミノ基はそれぞれ無置換のもの、N-アルキル置換のもの、N-アリール置換のものを含む。アリール基の例としてはフェニル基や置換フェニル基があり、この置換基としては前述の R_6 、 R_7 、 R_8 、 R_9 および置換基Yなどを挙げることができる。

58

【0169】 X_1 および X_2 で表わされるアルカリ金属原子とは、例えばナトリウム原子、カリウム原子であり、アンモニウム基とは、例えばテトラメチルアンモニウム、トリメチルベンジルアンモニウムである。またブロック基とは、アルカリ条件下で開裂しうる基のことで、例えばアセチル、シアノエチル、メタンスルホニルエチルを表わす。

【0170】 L_3 、 L_4 で表わされる2価の連結基の具体例としては、以下の連結基またはこれらを組合せたものを挙げることができる。

【0171】 【化58】

【0172】 R_{56} 、 R_{57} 、 R_{58} 、 R_{59} 、 R_{60} 、 R_{61} 、 R_{62} 、 R_{63} 、 R_{64} および R_{65} は各々独立に水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基(好ましくは、置換または無置換の炭素数 $1\sim4$ 個のもの、例えば、メチル、エチル、n-ブチル、メトキシエチル、ヒドロキシエチル、アリル)またはアラルキル基(好ましくは置換または無置換の炭素数 $7\sim12$ 個のもの、例えばベンジル、フェネチル、フェニルプロピル)を表す。 R_{50} および R_{53} は、前述の R_{49} で示したものと同様のものが好ましい。

【0173】 Zgを環構成原子として有するヘテロ環基として好ましくは、チアゾリウム類 {例えばチアゾリウム、4ーメチルチアゾリウム、ベンゾチアゾリウム、5ーメチルベンゾチアゾリウム、6ーメチルベンゾチアゾリウム、6ーメトキシベンゾチアゾリウム、6ーメチルベンゾチアゾリウム、6ーメトキシベンゾチアゾリウム、ナフト〔1,2ーd〕 チアゾリウム、オキサゾリウム類 {例えばオキサゾリウム、4ーメチルオキサゾリウム、ベンゾオキ 50

サゾリウム、5-クロロベンゾオキサゾリウム、5-フェニルベンゾオキサゾリウム、5-メチルベンゾオキサゾリウム、5-メチルベンゾオキサゾリウム、ナフト〔1,2-d〕オキサゾリウム〉、イミダゾリウム類 {例えば1-メチルベンゾイミダゾリウム、1-プロピル-5-トリフロロベンゾイミダゾリウム、1-アリル-5-トリフロロメチル-6-クロローベンゾイミダゾリウム)、セレナゾリウム類 {例えばベンゾセレナゾリウム、5-メトキシベンゾセレナゾリウム、5-メトキシベンゾセレナゾリウム、ナフト〔1,2-d〕チアゾリウム、ナフト〔1,2-d〕チアゾリウム、ナフト〔1,2-d〕チアゾリウム)である。

【0174】 R_{51} および R_{52} として好ましくは、水素原子、炭素数 $1\sim1$ 8の無置換のアルキル基(例えばメチル、エチル、プロピル、ブチル、ペンチル、オクチル、デシル、ドデシル、オクタデシル)、または置換アルキ

ル基 {置換基として例えば、ビニル基、カルボキシ基、 スルホ基、シアノ基、ハロゲン原子(例えばフッ素、塩 素、臭素である。)、ヒドロキシ基、炭素数1~8のア ルコキシカルボニル基(例えばメトキシカルボニル、エ トキシカルボニル、フェノキシカルボニル、ベンジルオ キシカルボニル)、炭素数1~8のアルコキシ基(例え ばメトキシ、エトキシ、ベンジルオキシ、フェネチルオ キシ)、炭素数6~10の単環式のアリールオキシ基 (例えばフェノキシ、p-トリルオキシ)、炭素数1~ 3のアシルオキシ基(例えばアセチルオキシ、プロピオ ニルオキシ)、炭素数1~8のアシル基(例えばアセチ ル、プロピオニル、ベンゾイル、メシル)、カルバモイ ル基(例えばカルバモイル、N,N-ジメチルカルバモ イル、モルホリノカルボニル、ピペリジノカルボニ ル)、スルファモイル基(例えばスルファモイル、N, N-ジメチルスルファモイル、モルホリノスルホニル、 ピペリジノスルホニル)、炭素数6~10のアリール基 (例えばフェニル、4-クロルフェニル、4-メチルフ ェニル、 α -ナフチル)で置換された炭素数 $1\sim180$ アルキル基】が挙げられる。ただし、R51が水素原子で 20 あることはない。さらに好ましくは、R51は無置換アル キル基 (例えば、メチル、エチル)、アルケニル基 (例 えばアリル基)であり、R52は水素原子および無置換低 級アルキル基(例えば、メチル、エチル)である。

【0175】M₁、m₁は、一般式 (Het-e) で表わ される化合物のイオン電荷を中性にするために必要であ るとき、陽イオンまたは陰イオンの存在または不存在を 示すために式の中に含められている。ある色素が陽イオ ン、陰イオンであるか、あるいは正味のイオン電荷をも つかどうかは、その助色団および置換基に依存する。典 型的な陽イオンは無機または有機のアンモニウムイオン およびアルカリ金属イオンであり、一方陰イオンは具体 的に無機陰イオンあるいは有機陰イオンのいずれであっ てもよく、例えばハロゲン陰イオン(例えば弗素イオ ン、塩素イオン、臭素イオン、沃素イオン)、置換アリ ールスルホン酸イオン(例えばp-トルエンスルホン酸 イオン、p-クロルベンゼンスルホン酸イオン)、アリ ールジスルホン酸イオン(例えば1,3-ベンゼンジス ルホン酸イオン)、1,5-ナフタレンジスルホン酸イ ミド、2,6-ナフタレンジスルホン酸イオン)、アル 40 キル硫酸イオン(例えばメチル硫酸イオン)、硫酸イオ

60

ン、チオシアン酸イオン、過塩素酸イオン、テトラフルオロホウ酸イオン、ピクリン酸イオン、酢酸イオン、トリフルオロメタンスルホン酸イオンが挙げられる。好ましくは、アンモニウムイオン、沃素イオン、臭素イオン、p-トルエンスルホン酸イオンである。

【0176】一般式(Het-a)~(Het-e)で表わされる含窒素へテロ環には、それぞれ少なくとも1つの-(Q_1)k2-(Hy)が置換している。その置換位置は、 R_{43} 、 R_{44} 、 R_{45} 、 R_{46} 、 R_{47} 、 R_{48} 、 R_{49} 、 R_{50} 、 R_{51} 、 Y_1 、 L_3 および Z_9 などである。

【0177】一般式(III) において、Q1 は炭素原子、 窒素原子、硫黄原子、酸素原子のうち、少なくとも1種 を含む原子または原子団からなる2価の連結基を表わ す。好ましくは、炭素数1~8のアルキレン基(例え ば、メチレン、エチレン、プロピレン、ブチレン、ペン チレン)、炭素数6~12のアリーレン基(例えば、フ ェニレン、ナフチレン)、炭素数2~8のアルケニレン 基(例えば、エチニレン、プロペニレン)、アミド基、 エステル基、スルホアミド基、スルホン酸エステル基、 ウレイド基、スルホニル基、スルフィニル基、チオエー テル基、エーテル基、カルボニル基、-N(R₀)-(R 0は水素原子、置換もしくは無置換のアルキル基、置換 もしくは無置換のアリール基を表わす。)、2価のヘテ ロ環残基(例えば、6-クロロ-1,3,5-トリアジ ン-2, 4-ジイル、ピリミジン-2, 4-ジイル、キ ノキサリン-2,3-ジイル)を1つまたはそれ以上組 合せて構成される炭素数4~20の2価の連結基を表わ す。さらに好ましくはウレイド基、エステル基、アミド 基である。

 $\{0178\}$ 一般式($\{III\}$) において、 $\{k\}$ はよび $\{k\}$ は好ましくは $\{1\}$ または $\{2\}$ である。より好ましくは、 $\{k\}$ は $\{k\}$ がいずれも $\{1\}$ の場合である。 $\{k\}$ または $\{k\}$ が $\{2\}$ 以上のとき、 $\{1\}$ といれてもよい

【0179】本発明の一般式(III) で表される化合物において、より好ましい化合物は下記一般式(III - A)、(III - B)、(III - C)、(III - D) および(III - E) で表される。

[0180]

【化59】

$$\begin{array}{c|c}
N & N \\
\hline
N & N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
Qa \rightarrow_{n2} & \begin{array}{c|c}
R_{53} \\
C \\
R_{54} \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N - N & Zd \\
R_{54} \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
R_{52} \end{array}$$

(III-B)

HO

N

N

Qa

$$\begin{array}{c}
R_{53} \\
C \\
R_{54}
\end{array}$$
 $\begin{array}{c}
N-N \\
R_{52}
\end{array}$

Zd

(III-C)

$$\begin{array}{c|c}
N=N \\
N-R_{24} & \leftarrow Qa \xrightarrow{n_2} \begin{pmatrix} R_{53} \\ C \\ R_{54} \end{pmatrix} & N-N \\
R_{54} & R_{52}
\end{array}$$
Zd

R₂₄'はアルキレン基、アリーレン基、2価の復素環基

(III-II)

$$X_1$$
S Y_1 $L_3 \to_{P2} R_{25}$ $+ Qa \to_{n2} \begin{pmatrix} R_{53} \\ C \\ R_{54} \end{pmatrix}_{n3} N-N$ Zd R_{25} $は R_{24}$ と同義

(III-E)

$$R_{27}$$
 (はアルキレン基

【0181】更に、本発明において特に好ましい化合物は下記一般式(III - F)で表わされる。

[0182]

【化60】

(III-F)

$$(R_{55})_{n1}$$
 SH
$$(R_{54})_{n3}$$
 R₅₂

$$(R_{54})_{n3}$$
 R₅₂

【0183】式中、Qaは一般式(III) の Q_1 と同義である。Zbは一般式 (Hy-1) の Z_4 と同義である。R50 55は1 価の置換基を表わす。 R_{52} はアルキル基、アルケ

ニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。 R_{53} および R_{54} は各々独立に水素原子または 1 価の置換基を表わす。 n_1 は $0 \sim 4$ の整数を表わす。 n_2 は 0 または 1 を表わす。 n_3 は $1 \sim 6$ の整数を表わす。 X_1 は一般式(Het-c)の X_1 と同義である。 Y_1 : L_3 、 p_2 は一般式(Het-d)の Y_1 、 L_3 、 p_2 とそれぞれ同義である。 R_{51} は一般式(Het-e)の R_{51} と同義である。 n_1 および n_3 が 2以上のとき、 R_{55} および C (R_{53}) (R_{54}) がくり返されるが同一である必要はない。

【0184】更に、詳述すると、Qa は一般式(III) の Q_1 と同様のものが好ましく、さらに好ましくは、ウレイド基、エステル基またはアミド基である。Zbは一般 *

*式(Hy-1)の Z_4 と同様のものが好ましく、さらに好ましくは無置換テトラメチレン基、ペンタメチレン基である。 R_{55} は R_{43} と同様のものが好ましい。 R_{52} は R_{6} 、 R_7 、 R_8 および R_9 と同様のものが好ましく、特に好ましくは炭素数 $1\sim4$ の無置換アルキル基(例えばメチル、エチル)である。 R_{53} および R_{54} は R_{43} と同様のものが好ましく、特に好ましくは水素原子である。 n_1 として好ましくは0または1である。 n_2 として好ましく

(0185)次に、本発明において用いる化合物の典型的な例を挙げるが、これに限定されるものではない。(0186)

は1である。n3として好ましくは2~4である。

【化61】

III-1 NN SH

$$0 CH_3$$
 $N NC CH_2 N$

$$\begin{array}{c|c} \text{III-2} & & \text{CH}_3 & \text{0} \\ & \text{CH}_2 \xrightarrow{3} \text{OCCH}_2 & \text{N-N} \\ & & \text{OH} \end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & N-N \\
\hline
 & OH
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & O \\
 & || \\
 & CH_2 \\
\hline
 & CH_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & O \\
 & || \\
 & CH_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
 & O \\
 & || \\
 & CH_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ N-N & & \\ & & \\ CH_2 & \xrightarrow{3} NHC & \\ & & \\ OH & \\ \end{array}$$

[0187]

40 【化62】

(34)

 $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{N-N-CH}_2 \xrightarrow{3} \text{NHO}_2 \text{S} \xrightarrow{N-N} \\ \text{OH} \end{array}$

111-6

$$\begin{array}{c}
CH_3 & 0 \\
N-N+CH_2 \xrightarrow{3} NHN-CH_2 \\
H0 & N-N-N
\end{array}$$

III-7

$$\begin{array}{c} N \\ N \\ N \\ N \\ SH \\ O \\ O \\ O \\ O \\ O \\ CH_{3} \\ N - N \\ CH_{3} \\ \end{array}$$

III-8

SH

O

NHCNH
$$\leftarrow$$
 CH₂ \rightarrow N-N

CH₃

[0188]

【化63】

(35)

 $N \rightarrow N$ SH $SO_2NH \leftarrow CH_2 \rightarrow_3 N - N$ CH_3

I I I -10

SO₂NH
$$+$$
 CH₂ $+$ N $-$ N $-$ CH₃

III-11

$$\begin{array}{c|c} N-N & 0 \\ N+C & + CH_2 \rightarrow_{2} N-N \\ CH_3 \end{array}$$

III-12

$$\begin{array}{c|c} N-N & 0 \\ S & NHCNH + CH_2 \rightarrow_3 N-N \\ CH_3 & CH_3 \end{array}$$

[0189]

【化64】

68

(36)

III-13

HS
N
H

SO₂NH
$$\leftarrow$$
 CH₂ \rightarrow N-N

III-14

$$\begin{array}{c}
S \\
N \\
N \\
Br^{-} \\
(CH_2)_2CONH \leftarrow CH_2 \rightarrow_{3} N - N \\
CH_3
\end{array}$$

III-15

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 & 0 \\
N-N+CH_2 \rightarrow_{S-} NHC
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N \\
N \\
H
\end{array}$$

III-16

【0190】本発明に用いられる一般式(III) のHe t は、米国特許第3,266,897号、ベルギー特許第 671,402号、特開昭60-138548号、特開 昭59-68732号、特開昭59-123838号、 特公昭58-9939号、特開昭59-137951 号、特開昭57-202531号、特開昭57-164 734号、特開昭57-14836号、特開昭57-1 16340号、米国特許第4,418,140号、特開 昭58-95728号、特開昭55-79436号、O LS2, 205, 029号, OLS1, 962, 605 号、特開昭55-59463号、特公昭48-1825 7号、特公昭53-28084号、特開昭53-487 23号、特公昭59-52414号、特開昭58-21 7928号、特公昭49-8334号、米国特許第3, 598,602号、米国特許第887,009号、英国 特許第965,047号、ベルギー特許第737809 号、米国特許第3,622,340号、特開昭60-8 7322号、特開昭57-211142号、特開昭58

-158631号、特開昭59-15240号、米国特 許3,671,255号、特公昭48-34166号、 特公昭48-322112号、特開昭58-22183 9号、特公昭48-32367号、特開昭60-130 731号、特開昭60-122936号、特開昭60-117240号、米国特許3, 228, 770号、特公 昭43-13496号、特公昭43-10256号、特 公昭47-8725号、特公昭47-30206号、特 公昭47-4417号、特公昭51-25340号、英 国特許1, 165, 075号、米国特許3, 512, 9 82号、米国特許1,472,845号、特公昭39-22067号、特公昭39-22068号、米国特許 3, 148, 067号、米国特許3, 759, 901 号、米国特許3,909,268号、特公昭50-40 665号、特公昭39-2829号、米国特許3,14 8,066号、特公昭45-22190号、米国特許 1, 399, 449号、英国特許1, 287, 284 号、米国特許3,900,321号、米国特許3,65

5、391号、米国特許3,910,792号、英国特 許1,064,805号、米国特許3,544,336 号、米国特許4,003,746号、英国特許1,34 4. 525号、英国特許972, 211号、特公昭43 -4136号、米国特許3,140,178号、仏国特 許2, 015, 456号、米国特許3, 114, 637 号、ベルギー特許681,359号、米国特許3,22 0,839号、英国特許1,290,868号、米国特 許3, 137, 578号、米国特許3, 420, 670 号、米国特許2,759,908号、米国特許3,62 2, 340号、OLS2, 501, 261号、DAS 1,772,424号、米国特許3,157,509 号、仏国特許1,351,234号、米国特許3,63 0,745号、仏国特許2,005,204号、独国特 許1, 447, 796号、米国特許3, 915, 710 号、特公昭49-8334号、英国特許1,021,1 99号、英国特許919,061号、特公昭46-17 513号、米国特許3,202,512号、OLS2, 553,127号、特開昭50-104927号、仏国 特許1, 467, 510号、米国特許3, 449, 12 6号、米国特許3,503,936号、米国特許3,5 76,638号、仏国特許2,093,209号、英国 特許1, 246, 311号、米国特許3, 844, 78 8号、米国特許3,535,115号、英国特許1,1 61, 264号、米国特許3, 841, 878号、米国 特許3,615,616号、特開昭48-39039 号、英国特許1,249,077号、特公昭48-34 166号、米国特許3,671,255号、英国特許1 459160号、特開昭50-6323号、英国特許 1, 402, 819号、OLS2, 031, 314号、 リサーチディスクロージャー13651号、米国特許 3, 910, 791号、米国特許3, 954, 478 号、米国特許3,813,249号、英国特許1,38 7, 654号、特開昭57-135945号、特開昭5 7-96331号、特開昭57-22234号、特開昭 59-26731号、OLS2、217、153号、英 国特許1, 394, 371号、英国特許1, 308, 7 77号、英国特許1,389,089号、英国特許1, 347, 544号、独国特許1, 107, 508号、米 国特許3,386,831号、英国特許1,129,6 23号、特開昭49-14120号、特公昭46-34 675号、特開昭50-43923号、米国特許3,6 42, 481号、英国特許1, 269, 268号、米国 特許3,128,185号、米国特許3,295,98 1号、米国特許3,396,023号、米国特許2,8 95,827号、特公昭48-38418号、特開昭4 8-47335号、特開昭50-87028号、米国特 許3, 236, 652号、米国特許3, 443, 951 号、英国特許1,065,669号、米国特許3,31 2, 552号、米国特許3, 310, 405号、米国特 72

許3,300,312号、英国特許952,162号、 英国特許952,162号、英国特許948,442 号、特開昭49-120628号、特公昭48-353 72号、特公昭47-5315号、特公昭39-187 06号、特公昭43-4941号、特開昭59-345 30号などに記載されており、これらを参考にして合成 することができる。

【0191】本発明の一般式(III)におけるHyは種々 の方法で合成できる。例えば、ヒドラジンをアルキル化 する方法により合成できる。アルキル化の方法として は、ハロゲン化アルキルおよびスルホン酸アルキルエス テルを用いて置換アルキル化する方法、カルボニル化合 物と水素化シアノホウ素ナトリウムを用いて還元的にア ルキル化する方法、およびアシル化した後水素化リチウ ムアルミニウムを用いて還元する方法などが知られてい る。例えば、エス・アール・サンドラー (S. R. Sandle r)、ダブリュー・カロ(W. Karo)、「オーガニック・フ ァンクショナル・グループ・プレパレーションズ(Orga nic Fanctional Group Preparation)」第1巻、第14 章、434~465頁(1968年)、アカデミック・プレス(Ac ademic Press) 社刊、イー・エル・クレナン (E. L. Clen nan) 等ジャーナル・オブ・ザ・アメリカン・ケミカル・ ソサイエティー(Journal of The American Chemical S ociety) 第112巻第13号5080頁 (1990年) などに記載さ れおり、それらを参照すれば合成できる。

【0192】また、- (Q₁)k2- (Hy) 部分のアミド 結合形成反応およびエステル結合形成反応をはじめとす る結合形成反応は有機化学において知られている方法を 利用することができる。すなわちHetとHyを連結せ しめる方法、Hetの合成原料および中間体にHyを連 結せしめてからHe tを合成する方法、逆にHyの合成 原料および中間体をHe t部分に連結せしめた後にHy を合成する方法などいずれの方法でもよく、適宜選択し て合成できる。これらの連結のための合成反応について は、例えば日本化学会編、新実験化学講座14、有機化合 物の合成と反応、I-V巻、丸善、東京(1977年)、小 方芳郎、有機反応論、丸善、東京(1962年) L. F. Fieser and M. Fieser, Advanced Organic Chemistry、丸善、 東京(1962年)など、多くの有機合成反応における成書 を参考にすることができる。より具体的には、特開平7 -135341号の実施例1~2に示した方法などで合 成することができる。

【0193】乳剤調製時に添加する場合、その工程中のいかなる場合に添加することも可能であり、その例を挙げると、ハロゲン化銀の粒子形成工程、脱塩工程の開始前、脱塩工程、化学熟成の開始前、化学熟成の工程、完成乳剤調製前の工程などを挙げる事ができる。またこれらの工程中の複数回にわけて添加することもできる。本発明の一般式(III)で表される化合物は、水、メタノール、エタノールなどの水可溶性溶媒またはこれらの混合

溶媒に溶解して添加することが好ましい。水に溶解する場合、pHを高くまたは低くした方が溶解度が上がる化合物については、pHを高くまたは低くして溶解し、これを添加してもよい。

【0194】一般式(III)で表わされる化合物は、乳剤層に使用するのが好ましいが、乳剤層とともに保護層や中間層に添加しておき、塗布時に拡散させてもよい。本発明の一般式(III)で表わされる化合物の添加時期は増感色素の前後を問わず、それぞれ好ましくはハロゲン化銀1 モル当たり、 $1 \times 10^{-9} \sim 5 \times 10^{-2}$ モル、さらに好ましくは $1 \times 10^{-8} \sim 2 \times 10^{-3}$ モルの割合でハロゲン化銀乳剤中に含有する。

【0195】以下に一般式 (IV-1) および (IV-2) で表される化合物について詳細に説明する。一般式(IV -1) において、R₁₀、R₁₁、R₁₂およびR₁₃で表され る置換基としては、アルキル基(好ましくは炭素数1~ 30、より好ましくは1~20。例えばメチル、エチ ル、iso-プロピル。)、アラルキル基(好ましくは炭素 数7~30、より好ましくは7~20。例えばフェニル メチル。)、アルケニル基(好ましくは炭素数2~2 0、より好ましくは $2\sim1$ 0。例えばアリル。)、アル コキシ基(好ましくは炭素数1~20、より好ましくは $1 \sim 10$ 。例えばメトキシ、エトキシ。)、アリール基 (好ましくは炭素数6~30、より好ましくは6~2 0)、アシルアミノ基(好ましくは炭素数2~30、よ り好ましくは2~20。例えばアセチルアミノ。)スル ホニルアミノ基(好ましくは炭素数1~30、より好ま しくは $1 \sim 20$ 。例えばメタンスルホニルアミノ。)、 ウレイド基(好ましくは炭素数1~30、より好ましく は $1\sim20$ 。例えばメチルウレイド。)、アルコキシカ ルボニルアミノ基(好ましくは炭素数2~30、より好 ましくは2~20。例えばメトキシカルボニルアミ ノ。)、アリールオキシカルボニルアミノ基(好ましく は炭素数7~30、より好ましくは7~20。例えばフ ェニルオキシカルボニルアミノ基。)、アリールオキシ 基(好ましくは炭素数6~30、より好ましくは6~2 0。例えばフェニルオキシ。)、スルファモイル基(好 ましくは炭素数0~30、より好ましくは0~20。例 えばメチルスルファモイル。)、カルバモイル基(好ま しくは炭素数1~30、より好ましくは1~20。例え ばカルバモイル、メチルカルバモイル。)、メルカプト 基、アルキルチオ基(好ましくは炭素数1~30、より 好ましくは $1\sim20$ 。例えばメチルチオ、カルボキシメ チルチオ。)、アリールチオ基(好ましくは炭素数6~ 30、より好ましくは6~20。例えばフェニルチ オ。)、スルホニル基(好ましくは炭素数1~30、よ り好ましくは1~20。例えばメタンスルホニル。)、 スルフィニル基(好ましくは炭素数1~30、より好ま しくは $1\sim20$ 。例えばメタンスルフィニル。)、ヒド

ロキシ基、ハロゲン原子(例えば塩素原子、臭素原子、

74

フッ素原子)、シアノ基、スルホ基、カルボキシル基、ホスホノ基、アミノ基(好ましくは炭素数 0~30、より好ましくは1~20。例えばメチルアミノ。)、アリールオキシカルボニル基(好ましくは炭素数 7~30、より好ましくは7~20。)、アシル基(好ましくは炭素数 2~30、より好ましくは2~20。例えばアセチル、ベンゾイル。)、アルコキシカルボニル基(好ましくは炭素数 2~30、より好ましくは2~20。例えばメトキシカルボニル。)、アシルオキシ基(好ましくは 炭素数 2~30、より好ましくは 2~20。例えばアセトキシ。)、ニトロ基、ヒドロキサム酸基、ヘテロ環基(例えばピリジル、フリル、チエニル)などが挙げられる。また、これらの置換基はさらに置換されていてもよい。

【0196】R₁₀、R₁₁、R₁₂およびR₁₃で表される置換基として好ましいものは、アルキル基、アルコキシ基、ヒドロキシ基、ハロゲン原子、スルホ基、カルボキシル基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ウレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、アルコキシ基、ハロゲン原子、スルホニルアミノ基、アルコキシ基、ハロゲン原子、スルホニルアミノ基、ウレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、フリールオキシカルボニルアミノ基であり、特に好ましくは、アルキル基、ハロゲン原子、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、フレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、スルホニルアミノ基、ウレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、フリールオキシカルボニルアミノ基である。

【0197】 R_{10} 、 R_{11} 、 R_{12} および R_{13} のうち、好ましくは1 個以上3 個以下が水素原子であり、より好ましくは2 個以上3 個以下が水素原子である場合である。特に好ましくは、3 個水素原子の場合である。 R_{10} と R_{13} は、同時にアルキル基の場合、全く同じ炭素数の置換基をとることはない。例えば、 R_{10} = $t-C_8H_{17}$ 、 R_{13} = $n-C_{15}H_{31}$ は有り得るが、同時に R_{10} 、 R_{13} とも $t-C_8H_{17}$ であることはない。同じ種類の置換基となる場合、 R_{10} と R_{13} の置換基の炭素数の差が、好ましくは S_{12} も S_{10} と S_{13} の場合と同様である。 S_{11} と S_{12} 0 S_{13} 0

10 【0198】一般式(IV-1)で表される化合物のうち、好ましくは一般式(IV-1-a)であり、より好ましくは一般式(IV-1-b)であり、特に好ましくは(IV-1-c)で表される化合物である。

[0199]

【化65】

(39)

10

【0200】式中、 R_{10} および R_{13} は、一般式(IV-1)のそれらと同義であり、好ましい範囲も同じである。

[0201]

一般式 (IV-1-c)

【0204】式中、 R_{56} は、置換基を有してもよいアルキル基である。このアルキル基の有してもよい置換基としては、一般式 (IV-3) の R_{10} で表わされる置換基と 20して挙げたものが適用できる。

【0205】一般式 (IV-2) において、 R_{14} 、 R_{15} および R_{16} で表される置換基としては、例えば R_{10} 、

R11、R12およびR13で表される置換基が有してもよい 置換基を挙げることができる。R14で表される置換基と して好ましいものは、アルキル基、アルコキシ基、ヒドロキシ基、ハロゲン原子、スルホ基、カルボキシル基、 アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ウレイド基、ア ルコキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニ ルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アミノ 基、アシルオキシ基であり、より好ましくはアルキル 基、アルコキシ基、ハロゲン原子、スルホ基、カルボキシル基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ウレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基である。

【0206】 R_{15} で表される置換基として好ましいものは、アルキル基、アルコキシ基、ヒドロキシ基、ハロゲ 40 ン原子、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ウレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アミノ基、アシルオキシ基であり、より好ましくはアルキル基、アルコキシ基、ヒドロキシ基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ウレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、であり、特に好ましくはアルキル基、アシルアミノ基、であり、特に好ましくはアルキル基、アシルアミノ基、

【0202】式中、 R_{10} は、一般式(IV-1)のそれらと同義であり、好ましい範囲も同じである。

[0203]

【化67】

スルホニルアミノ基、ウレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基であった。

【0207】 R_{16} で表される置換基として好ましいものは、アルキル基、アルコキシ基、ヒドロキシ基、ハロゲン原子、スルホ基、カルボキシル基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ウレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基、アシルオキシ基であり、より好ましくはアルキル基、アルコキシ基、ハロゲン原子、スルホ基、カルボキシル基、アシルアミノ基、スルホニルアミノ基、ウレイド基、アルコキシカルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ基であり、特に好ましくはアルキル基である。

【0208】 Zx は、4~6 員環を形成するのに必要な非金属原子群を表す。非金属原子としては好ましくは炭素原子、酸素原子、窒素原子、硫黄原子であり、より好ましくは炭素原子であり、特に好ましくは炭素原子である。また、好ましい環員数は5または6であり、より好ましくは6 員環である。この環上には置換基を有してもよく、置換基としては例えば R_{14} で表される置換基として挙げたものが適用できる。置換基として好ましくはアルキル基、アルケニル基であり、より好ましくはアルキル基、アルケニル基である。これらの置換基はさらに置換基を有してもよい。

【0209】一般式 (IV-2) で表される化合物のうち、好ましくは一般式 (IV-2-a) であり、より好ましくは一般式 (IV-2-b) で表される化合物である。

[0210]

【化68】

(40)

77 一般式(IV-2-a)

OH R_{1 4} CH₂ R_{5 8} R_{5 8}

【0211】式中、 R_{14} 、 R_{15} および R_{16} は、一般式 (IV-2) のそれらと同義であり、好ましい範囲も同じである。nは、1 または2 を表す。 R_{57} および R_{58} は、それぞれアルキル基、アルケニル基、アルコキシ基を表す。

[0212]

【化69】

一般式 (IV-2-b)

【0213】式中、 R_{14} 、 R_{15} および R_{16} は、一般式 (IV-2) のそれらと同義であり、好ましい範囲も同じである。 R_{57} は、アルキル基、アルケニル基、アルコキシ基を表す。 R_{57} およびR*

*58で表されるアルキル基およびアルケニル基は、直鎖、 分岐、環状のいずれでもよく、好ましくは直鎖または分 岐である。また、好ましい炭素数は1~30であり、よ り好ましくは1~20である。アルキル基としては、例 えばメチル、エチル、iso-プロピルが挙げられ、アルケ ニル基としてはアリルが挙げられる。R57およびR58で 表されるアルコキシ基は、アルキルの部分が直鎖、分 岐、環状のいずれでもよく、スピロクロマン類のように R57とR58が環を形成してもよい。好ましくは炭素数1 ~20であり、より好ましくは1~10である。例えば メトキシ、エトキシが挙げられる。 【0214】以下に一般式(IV-1)および(IV-2)

で表される化合物の具体例を示すがこれらに限定される

ものではない。 【0215】 【化70】

OH C16H33

[0216]

※ ※【化71】

[0217]

【化72】

[0218]

$$\begin{array}{c} C_6H_{1\,3} \\ \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{CH}_3 \\ \text{OH} \\ \end{array} \\ \begin{array}{c} OH \\ \text{NHCO-CH-C}_8H_{1\,7} \\ \text{NHCO-CH-C}_8H_{1\,7} \\ \text{C}_6H_{1\,3} \\ \end{array}$$

IV-1-14

C₆H₁ 3 NHCO-CH-C₈H₁ 7 CH₃
OH
CH₃
OH
CH₃
OH
C₆H₁ 3 NHCO-CH-C₈H₁ 7

OH (CH₂)₃-CO-O-C₁4H₂9

H_{3 1}C_{1 5}C N OH OH OH

OH NHSO₂C₁₈H₃₇
H₃₇C₁₈O₂SN OH

OH NHSO₂C₁₈H₃₇ CH₃

[0219]

【化74】

[0220]

【化75】

【0221】一般式(IV)で表される化合物は、例えば 米国特許2728659号、同2549118号、同2 732300号、ジャーナル オブ アメリカ ケミカ ルソサイエティ 111巻、20号、1989年、7932頁 (Journal of American Chemical Society, III, 20, 1989, 7932)、シンセシス、12巻、1995年、1

5 4 9 頁(Synthesis, 12, 1995, 1549)、Q. J. Pharm Pharmacol., 17, 1944, 325、Chem. Pharm. Bull., 14, 1966, 1052、Chem. Pharm. Bull., 16, 1968, 853等に記載されている方法によって合成することができる。

【0222】また、一般式 (IV) で表される化合物は、例えば米国特許2421811、同2421812、同2411967、同2681371、J. Amer. Chem. Soc. . 65, 1943, 1276、J. Amer. Chem. Soc. . 65, 1943, 1276、J. Amer. Chem. Soc. . 65, 1943, 1281、J. Amer. Chem. Soc. . 63, 1941, 1887、J. Amer. Chem. Soc. . 107, 24, 1985, 7053、Helv. Chim. Acta. . 21, 1938, 939、Helv. Chim. Acta. . 28, 1945, 438、Chem. Ber. . 71, 1938, 2637、J. Org. Chem. . 4, 1939, 311、J. Org. Chem. . 6, 1941, 229、J. Chem. Soc. . 1938, 1382、Helv. Chim. Acta. . 21, 1931, 1234、Tetrahedron Lett. . 33, 26, 1992, 3795、J. Chem. Soc. Perkin. Trans. 1, 1981, 1437、Synthesis. 6, 1995, 693等に記載されている方法によって合成することができる。

【0223】本発明の式(IV-1)および(IV-2)で表される化合物は公知の分散法により乳化分散物として添加することが好ましい。乳化分散する場合、色素形成カプラーまたは高沸点有機溶媒など写真業界で一般的に 20 用いられる添加剤と共存させることができる。また微結晶分散物として添加することもできる。

【0224】本発明の式(IV-1)および(IV-2)で表される化合物の添加量は添加乳剤層のハロゲン化銀1モル当たり、 $5\times 10^{-4}\sim 1$ モル、さらに好ましくは $1\times 10^{-3}\sim 5\times 10^{-1}$ モルである。

【0225】一般式 (III)と一般式 (IV-1) または (IV-2) の化合物の組み合わせでは、一般式 (III - F)と一般式 (IV-1-b) もしくは (IV-5) で表される化合物の組み合わせが好ましい。

【0226】一般式(V-1)~(V-3)で表される 化合物をさらに詳細に説明する。本発明におけるアルキ ル基とは、直鎖、分岐、環状のアルキル基であり、置換 基を有していてもよい。一般式(V-1)において、R a₁はアルキル基(好ましくは炭素数1~13のアルキル 基で例えばメチル、エチル、i-プロピル、シクロプロ ピル、ブチル、イソブチル、シクロヘキシル、t-オク チル、デシル、ドデシル、ヘキサデシル、ベンジル)、 アルケニル基(好ましくは炭素数2~14のアルケニル 基で例えば、アリル、2-ブテニル、イソプロペニル、 オレイル、ビニル)、アリール基(好ましくは炭素数6 ~14のアリール基で例えばフェニル、ナフチル)を表 す。Ra2は水素原子またはRa1で示した基を表す。Ra3 は、水素原子または炭素数1~10の置換または無置換 のアルキル基(例えばメチル、i-ブチル、シクロヘキ シル)またはアルケニル基(例えばピニル、i-プロペ ニル)を表す。Ral、Ra2およびRa3に含まれる炭素数 の総和は20以下であり、12以下がより好ましい。R a」およびRa」の置換基としては例えばヒドロキシ基、ア ルコキシ基、アリールオキシ基、シリル基、シリルオキ 50 86

シ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アミノ基、アシルアミノ基、スルホンアミド基、アルキルアミノ基、アリールアミノ基、カルバモイル基、スルファモイル基、スルホ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、シアノ基、ニトロ基、スルホニル基、アシル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アシルオキシ基、ヒドロキシアミノ基、ヘテロ環基などが挙げられる。RalとRagもしくはRagとRagが互いに結合して、5~7員環を形成しても良い。

【0227】一般式(V-2)において、Xa はヘテロ 環基(環構成原子として窒素原子、イオウ原子、酸素原子またはリン原子の少なくとも一つ有する $5\sim7$ 員環状のヘテロ環を形成する基であり、ヘテロ環の結合位置(1価基の位置)は炭素原子であり、例えば、ピリジンー2ーイル、ピラジニル、ピリミジニル、プリニル、キノリル、イミダゾリル、チアソリル、オキサゾリル、チスダールー2ーイル、ベンズチアソリル、ベンズオキサゾリル、チエニル、フリル、イミダゾリジニル、ピロリニル、テトラヒドロフリル、1,3,5-トリアジンー2ーイル、1,2,4-トリアジンー3ーイルモルホリニル、フォスフィノリンー2ーイルを表す。 Rb_1 は一般式(A-I)の Ra_1 と同じ意味でのアルキル基、アルケニル基またはアリール基を表わす。

【0228】一般式 (V-3) において、Yは-N=C-とともに5員環を形成するのに必要な非金属原子群 (例えば形成される環基がイミダゾリル、ベンズイミダ ゾリル、1、3-チアゾール-2-イル、2-イミダゾ リン-2-イル、プリニル、3H-インドール-2-イ ル)を表わす。Yはさらに-N=C-基とともに6員環 を形成するのに必要な非金属原子群であって、かつ-N - C - 基の炭素原子と結合するYの末端が-N(Rc₁)-、-C (Rc₂) (Rc₃) -、-C (Rc₄) =、-O-および-S-からなる 群から選択される1の基(各基の左側で-N=C-の炭 素原子と結合する)を表わす。Rc1~Rc4は同一でも異 なっても良く、水素原子または置換基(例えばアルキル 基、アルケニル基、アリール基、アルコキシ基、アリー ルオキシ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルキ ルアミノ基、アリールアミノ基、ハロゲン原子) を表わ す。Yによって形成される6員環基としては例えばキノ リル、イソキノリル、フタラジニル、キノキサリニル、 1, 3, 5-トリアジン-5-イル、6H-1, 2, 5 - チアジアジン-6-イルが挙げられる。

【0229】一般式 (V-2)において、 Rb_I はアルキル基、アルケニル基ものが好ましく、アルキル基のものはさらに好ましい。一方、一般式 (V-2)は下記一般式 (V-4)で表されるものが好ましい。

[0230]

【化76】

【0231】一般式 (V-4) において、Rb1は一般式 (V-2) の Rb_1 と同義であり、 X_1 は式(V-3)に おけるYと同義である。

【0232】一般式(V-1)~(V-3)で表される 化合物のうち、化合物の炭素数の総和が20以下のもの

(V-1-14)

*1)~(V-3)で表される化合物のうち、一般式(V -1)、(V-2)で表わされるものが好ましく、より 好ましくは一般式(V-1)、(V-4)で表わされる ものであり、一般式(V-1)で表されるものが最も好 ましい。

【0233】以下に本発明の一般式(V-1)~(V-3) で表される化合物の具体例を挙げるが、これによっ

[0236]

(V-1-15)

89

(V-1-17)

(V-1-19)

(V-1-21)

(V-1-18)

(V-1-20)

(V-1-22)

【化80】

[0237]

$$(V-1-24)$$

$$(V-1-25)$$

$$(V-1-26)$$

$$(V-1-28)$$

$$(V-1-29)$$

$$(V-1-30)$$

$$(V-1-31)$$

Cl-

(V-1-32).

[0238]

【化81】

(48)

$$H0 \xrightarrow{N} N \xrightarrow{OH} N \xrightarrow{CH} CH$$

(V-1-41)

3

94

[0239]

【化82】

(V-3-3)

(V-3-4)

(V-3-5)

NHOH H

NHOH N

NHOH

98

(V-3-6)

(V-3-7)



NHOH

【0243】本発明において用いるこれらの化合物は、J. Org. Chem. 27, 4054 ('62)、J. Amer. Chem. Soc. 73, 2981 ('51)、特公昭 49-10692 号等に記載の方法またはそれに準じた方法によって容易に合成することができる。

【0244】本発明において、一般式(V-1)~(V-3)で表される化合物は、水、メタノール、エタノールなどの水可溶性溶媒または、これらの混合溶媒に溶解して添加しても、乳化分散により添加してもよい。水に溶解する場合、pHを高くまたは低くした方が溶解度が上がるものについては、pHを高くまたは低くして溶解し、これを添加しても良いし、界面活性剤を共存させることもできる。

【0245】本発明において、一般式(V-1)~(V-3)で表される化合物は好ましくは乳剤調製時に添加される。乳剤調製時に添加する場合、その工程中のいかなる場合に添加することも可能であり、その例を挙げると、ハロゲン化銀の粒子形成工程、脱塩工程の開始前、化学熟成の工程、完成乳剤調製前の工程などを挙げる事ができる。またこれらの工程中の複数回にわけて添加することもできる。好に添加される。また塗布液を塗布する前に添加して該乳剤をは化学増感前、化学増感中または化学増感終了後に添加される。また塗布液を塗布する前に添加して該乳剤をは拡散させて添加することもできる。さらには乳化物中に分散溶解させたものを該乳剤と混合して用いることもできる。

【0246】本発明において、一般式 $(V-1) \sim (V-3)$ で表される化合物の添加量は、好ましい添加量は上述した添加法および添加する化合物種に大きく依存するが、感光性ハロゲン化銀1モル当たり 1×10^{-6} モル~ 5×10^{-2} モルが好ましく、 1×10^{-5} モル~ 5×10^{-3} モルがより好ましい。

【0247】本発明において、一般式 (III)で表される 化合物、一般式 (IV-1) および (IV-2) で表される 化合物からなる群から選択される化合物、並びに一般式 $(V-1) \sim (V-3)$ で表される化合物からなる群から選択される化合物は、それぞれ同一層に添加することも別層に添加することもできる。

【0248】次に、一般式(VI)で表される化合物について説明する。一般式(VI)において、 R_{17} 、 R_{18} 、および R_{19} は、各々独立に水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、 R_{20} は水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、またはヘテロ環基、 $N_{59}R_{60}$ を表し、 L_{1} は一CO一または一 SO_{2} 一を表し、nは0または1を表す。 R_{59} は水素原子、ヒドロキシル基、アミノ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、またはヘテロ環基を表し、 R_{60} は水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、またはヘテロ環基を表す。

【0249】R₁₇、R₁₈およびR₁₉においてアルキル 基、アルケニル基、アルキニル基は、好ましくは炭素数 $1 \sim 30$ のものであって、特に炭素数 $1 \sim 10$ の直鎖、 分岐または環状のアルキル基、炭素数2~10のアルケ ニル基、炭素数2~10のアルキニル基である。アルキ ル基、アルケニル基、アルキニル基、アラルキル基とし ては、たとえばメチル、エチル、プロピル、シクロプロ ピル、アリル、プロパギル、ベンジルである。R₁₇、R 18およびR₁gにおいてアリール基は、好ましくは炭素数 6~30のものであって、特に炭素数6~12の単環ま たは縮環のアリール基であって、例えばフェニル、ナフ チルなどである。R₁₇、R₁₈およびR₁₉においてヘテロ 環基は、窒素原子、酸素原子、硫黄原子のうち少なくと も1つを含む3~10員環の飽和もしくは不飽和のヘテ 口環基である。これらは単環であっても、更に他の芳香 環と縮合環を形成してもよい。複素環としては、好まし くは5~6員環の芳香族複素環であり、たとえば、ピリ ジル、イミダゾリル、キノリル、ベンズイミダゾリル、 ピリミジル、ピラゾリル、イソキノリル、チアゾリル、 チエニル、フリル、ベンゾチアゾリルなどである。

【0250】 R20において、アルキル基、アルケニル

基、アルキニル基、アリール基、ヘテロ環基はR₁₇、R 18およびR₁₉と同義である。R₂₀のNR₅₉R₆₀におい て、R5gおよびR60のアルキル基、アルケニル基、アル キニル基、アリール基、ヘテロ環基はR17、R18および R₁₉と同義である。一般式 (VI) のR₁₇、R₁₈、R₁₉、 R20、R59およびR60で表される各基は前述の置換基Y で置換されていてもよい。

【0251】一般式 (VI) において、R17とR18、R17 と R_{19} 、 R_{19} と R_{20} 、または R_{20} と R_{18} は連結して環を 形成してもよい。

【0252】一般式(VI)において、nが0のとき、好 ましくはR₁₇、R₁₈およびR₁₉は炭素数1から10のア ルキル基、炭素数2から10のアルケニル基、炭素数2 から10のアルキニル基、炭素数6から10のアリール 基、含窒素ヘテロ環基であり、R₂₀は水素原子、炭素数 1から10のアルキル基、炭素数2から10のアルケニ ル基、炭素数2から10のアルキニル基、炭素数6から 10のアリール基、含窒素ヘテロ環基であり、より好ま しくはR₁₇、R₁₈およびR₁₉は炭素数1から10のアル キル基、炭素数2から10のアルケニル基、炭素数2か 20 ら10のアルキニル基、炭素数6から10のアリール 基、含窒素ヘテロ環基であり、R20は水素原子である。 nが1のとき、好ましくはR₁₇、R₁₈およびR₁₉は水素*

100

- *原子、炭素数1から10のアルキル基、炭素数2から1 0のアルケニル基、炭素数2から10のアルキニル基、 炭素数6から10のアリール基、含窒素ヘテロ環基であ り、 L_1 は-CO-であり、 R_{20} は水素原子、炭素数1 から10のアルキル基、炭素数2から10のアルケニル 基、炭素数2から10のアルキニル基、炭素数6から1 0のアリール基、含窒素ヘテロ環基、NR5qR60であ り、R59は水素原子、ヒドロキシル基、アミノ基、炭素 数1から10のアルキル基、炭素数2から10のアルケ ニル基、炭素数2から10のアルキニル基、炭素数6か ら10のアリール基、含窒素ヘテロ環基であり、Ranは 水素原子、炭素数1から10のアルキル基、炭素数2か ら10のアルケニル基、アルキニル基、炭素数6から1 0のアリール基、含窒素ヘテロ環基であり、より好まし くはR17は炭素数6から10のアリール基であり、 R_{18} 、 R_{19} は水素原子であり、 L_{1} は-CO-であり、 R20はNR59R60であり、R59は水素原子、ヒドロキシ ル基、炭素数1から10のアルキル基、アルケニル基、 アルキニル基である。
- 【0253】以下に一般式(VI)で表される具体的な化 合物を示すが、本発明はこれらに限られるものでない。 [0254] 【化86】

(VI-2)

(VI-1)(VI-3)(VI-4)(VI-5)

[0255]

【化87】

【0257】一般式(VI)で表される化合物は、市販の薬品として、あるいは市販の薬品から既知の方法によって合成される化合物として、容易に入手可能である。一般式(V)の合成方法としては、ジャーナル・オブ・アメリカン・ケミカル・ソサイエティー(J. Am. Chem. Soc.)、72巻、2762頁(1950年)、オーガニック・シンセシス(Organic Synthesis)、2巻、395頁、新実験化学講座14-2巻および14-3巻(197年)丸善などに記載の方法あるいはそれに準じた方法で容易に合成することができる。

[0256]

【02.58】一般式 (VI) で表される化合物は好ましくは塗布液を塗布する前または塗布時乳剤層の隣接層または他層に添加して該乳剤層に拡散させて添加される。乳剤調製時に化学増感前、化学増感中または化学増感終了後に添加することもできる。好ましい添加量は上述した添加法および添加する化合物種に大きく依存するが、一般には感光性ハロゲン化銀1モル当たり5×10-6モル

から0.05モル、より好ましくは1×10⁻⁵モルから0.005モルが用いられる。上記の添加量より多い場合、カブリの増加を招くなどの悪影響が現れ好ましくない。一般式(VI)で表される化合物は水可溶性の溶媒に溶解して添加することが好ましい。酸または塩基によってpHを低くしても高くしてもよく、あるいは界面活性剤を共存してもよい。また乳化分散物として高沸点有機溶媒に溶解させて添加することもできるし、公知の分散法で微結晶分散体として添加してもよい。一般式(VI)の化合物は2種以上併用して用いてもよい。2種以上併用する場合、同一層に添加してもよく、別々の層に添加してもよい。

【0259】本発明の好ましい一般式(II) ~ (VI) の 序列は(V-1) > (V-2) > (V-3) > (VI) > (II) > (III) > (IV-1) > (IV-2) である。

【0260】本発明の写真感光材料に用いられるハロゲン化銀乳剤としては高AgCI系、AgBrI 系などいづれも用

いることが出来るが、AgBrI (I=1~20モル%)の(111) 平板乳剤が好ましい。平板乳剤の粒子サイズ及び粒子厚 みは0. 2~5 µm (円相当径) 及び0. 01~0. 1 μm であることが好ましく、その変動係数は各々20% 以下、特に10~15%であることが好ましい。平均ア スペクト比としては3~30であることが好ましい。本 発明に好ましく用いられる沃臭化銀平板乳剤の製法等に 関しては、米国特許第4,439,520号、同第4, 434、226号、同第4、433、048号、同第 4, 414, 310号、同第5, 334, 495号、等 10 を参考にする事ができる。又、粒子厚みが0.1 μm 以 下の超薄平板乳剤に関しては、米国特許第5,460, 928号、同第5, 411, 853号、同第5, 41 8,125号等を参考にすることが出来る。本発明を高 塩化銀平板乳剤に適用する場合、好ましく用いられる乳 剤としては、欧州特許第723,187号、同第61 9,517号、同534,395号、同第584,64 4号等を参考にすることが出来る。

【0261】本発明に用いられるカラーカプラーに関しては、特開平11-65007号公報の段落番号 $0019\sim0024$ 、化学増感に関しては、同公報段落番号 $041\sim0053$ 、カブリ防止剤に関しては、同公報段落番号 $041\sim0057$ 、増感色素等に関しては同公報段落番号 $0058\sim0060$ 、現像処理に関しては同公報段落番号 $0080\sim0099$ 、APSシステムへの適用に関しては同公報段落番号 $0100\sim0126$ の記載を参考にすることが出来る。

[0262]

【実施例】次に、本発明を実施例に基づいてさらに説明 するが、本発明はこれに限定されるものではない。

【0263】実施例1

(1) 乳剤の調製

平均分子量15000のゼラチンを含む水溶液(水1200ml、ゼラチン7.0g、KBr4.5gを含む)を30℃に保って攪拌しながら、1.9MAgNO3水溶液と1.9MKBr水溶液を25ml/minで70秒間のダブルジェット法により添加して平板状粒子の核

104

を得た。この乳剤の内、400mlを種晶とし、これに不活性ゼラチン水溶液 650ml (ゼラチン20g、KBr1.2gを含む)を添加して75 Cに昇温し、40 分間熟成した。そしてAgNO3 水溶液 (AgNO31.7gを含む)を1 分30 秒間かけて添加し、続いてNH4NO3 (50 wt %)水溶液 7.0 mlとNH3 (25 wt %) 7.0 mlを添加し、さらに40 分間熟成した。

【0264】次に乳剤をHNO3 (3N) でpH7にしてKBr1.0gを添加した後,1.9MAgNO3水溶液366.5mlとKBr水溶液を、続いて1.9MAgNO3水溶液53.6mlとKBr (KIを33.3mol%含む)水溶液を、そして1.9MAgNO3水溶液160.5mlとKBr水溶液をpAgを7.9に保ちながら添加して乳剤1を得た。

【0265】得られた乳剤1は、中間殻に沃化銀含有率が最も高い領域を有する三重構造粒子であり、アスペクト比の平均が2.8であり、粒子サイズの変動係数は7%であり、粒子サイズの平均は球相当径で0.98 μ mであった。

【0266】続いて、下記増感色素 $E \times s - 1$ 、チオシアン酸カリウム、塩化金酸、チオ硫酸ナトリウムおよび N、N - ジメチルセレノ尿素と本発明の化合物(III - 1)と(V - 2 - 12)を順次添加し最適に化学増感を施した後、下記の水溶性メルカプト化合物 $M \in R - 3$ および $M \in R - 2$ を 4 : 1 の比率で合計でハロゲン化銀 1 モル当たり 3 . 6×1 0 -4 モル添加することにより化学増感を終了させた。乳剤 1 では、 $E \times s - 1$ の添加量がハロゲン化銀 1 モル当たり 4 . 2 6×1 0 -4 モルの時に最適に化学増感された。

【0267】(2)塗布試料の作製

下塗り層を設けてある三酢酸セルロースフィルム支持体 に下記表1に示すような塗布条件で、前記の乳剤の塗布 を行い、試料101から115を作製した。

[0268]

【表1】

表 1 乳剤塗布条件

106

(1)乳剤層

·乳 剤····· 乳剤!

(乳剤2. 1×10⁻²モル/m²)

・カプラー… (1. 5×10⁻³モル/m²)

$$tH_{1} C_{5} \leftarrow C_{2}H_{5}$$

$$tH_{1} C_{5} \leftarrow C_{5}H_{1} t$$

$$C_{5}H_{1} t$$

$$C_{1} \leftarrow C_{1}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$C_{5}H_{1} t$$

$$C_{1} \leftarrow C_{1}$$

- ・トリクレジルフォスフェート
- $(1. 10 g/m^2)$

・ゼラチン

 $(2. 3.0 g/m^2)$

(2) 保護層

・2, 4-ジクロロー6-ヒドロキシーs-

トリアジンナトリウム塩

 $(0. 08 g/m^2)$

・ゼラチン

 $(1.80 g/m^2)$

【0269】これらの試料にセンシトメトリー用露光 *た。 (1/100秒)を与え、下記のカラー現像処理を行っ* 【0270】

処理方法

是在力位				
工程	処理時間	処理温度	補充量	タンク容量
発色現像	2分45秒	38℃	3 3 m l	2 0 リットル
漂白	6分30秒	38℃	2 5 m·l	4 0 リットル
水洗	2分10秒	24℃	1 2 0 0 m l	2 0 リットル
定着	4分20秒	38℃	2 5 m l	3 0 リットル
水洗 (1)	1分05秒	24℃	(2) から(1)	1 0 リットル
			への向流配管方	式
水洗 (2)	1分00秒	24℃	1 2 0 0 m l	1 0 リットル・
安定	1分05秒	38℃	2 5 m l	1 0リットル
乾燥	4分20秒	55℃		` ~

補充量は35mm巾1m長さ当たり

次に、処理液の組成を記す。

(発色現像液)	母液(g)	補充量(g)
ジエチレントリアミン5酢酸	1. 0	1. 1
1-ヒドロキシエチリデン-1, 1-ジホスホン酸	3. 0	3. 2
亜硫酸ナトリウム ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	4.0	4.4

107		108
炭酸カリウム	30.0	37.0
臭化カリウム	1. 4	0.7
沃化カリウム	$1.5\mathrm{mg}$. —
ヒドロキシルアミン硫酸塩	2. 4	2.8
4-(N-エチル-N-β-ヒドロキシエチル		
アミノ〕-2-メチルアニリン硫酸塩	4. 5	5. 5
水を加えて	1. 0リットル	1. 0 リットル
рН	10.05	10.05
(漂白液)	母液(g) 有	f充液(g)
エチレンジアミン四酢酸第二鉄ナトリウム三水塩	100.0	120.0
エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム塩	10.0	11.0
臭化アンモニウム	140.0	160.0
硝酸アンモニウム	30.0	35.0
アンモニア水 (27%)	6.5ml	4.0 ml
水を加えて	1. 0 リットル	1. 0リットル
рН	6.0	5. 7
(定着液)	母液(g) 有	f充液(g)
エチレンジアミン四酢酸ナトリウム塩	0.5	0.7
亜硫酸ナトリウム	. 7.0	8. 0
重亜硫酸ナトリウム	5. 0	5. 5
チオ硫酸アンモニウム水溶液(70%)	170ml	2 0 0 m l
水を加えて	1. 0リットル	1. 0リットル
pH ·	6. 7	6.6
(安定液)	母液(g)有	ff充液(g)
ホルマリン (37%)	2. 0 m l	3.0 m l
ポリオキシエチレンーp-モノノニルフェニル	,	
エーテル(平均重合度10)	0.3	0.45
エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム塩	0.05	
水を加えて	1. 0 リットル	1 . 0 リットル
р Н	5. $8 - 8.0$	5. 8 - 8. 0

【0271】処理済の試料を緑色フィルターで濃度測定し、フレッシュ感度、カブリを評価した。感度はカブリ濃度より0.2高い濃度を与える露光量の逆数で定義し、各試料の感度は試料101の値を100とした相対値で表した。また、保存カブリの評価としては、塗布試料が燃焼で発生するガス(本実施例ではガソリン自動車からの排気ガス)に晒されたことにより発生するカブリの度合いを、以下の方法で評価した。

【0272】燃焼として、昭和シェル石油(株)社製レギュラーガソリンを搭載した、日産自動車(株)社製E 40-S14を、原動機がアイドリング状態(原動機回転数1000rpm)で静止した状態にして、排気管出口か

ら排出されるガスをそのまま採取したうえで25℃、1 a t m、相対湿度60%の状態に調製し、前記調整後のガスを満たした空間内に未露光である前記の試料101~115を5日間放置した。その後、前記の露光および現像処理を行い、緑色フィルターでカブリ部分の濃度を測定して、前記排出ガスに晒されなかった場合のカブリ部分の濃度に対する上昇幅を求め、その値を相対比較した

【0273】各試料に使用した乳剤及びメチン化合物種と各試料の感度およびカブリの結果を表2に示す。

[0274]

【表2】

表 2

109

110

添加 添加 次の	2 2 2							
101		添加した 本発明の		増感・)		110	排気がに	# *
102	No.	化合物	Agmol)	色素	13.2			
103	101		_	S - 1	100(基準)	0. 28	0, 46	比較
V-2-12 2.5×10 ⁻⁴ S-1 186 0.20 0.17 本発明	102	I - 2	1.0×10 ⁻⁴	S - 1	196	0. 39	0. 51	比 較
111-1	103			S - 1	99	0.09	0.08	比較
V-2-12 2.5×10 ⁻⁴ S - 1 188 0.16 0.06 本発明	104			S - 1	186	0. 20	0. 17	本発明
106	105			S - 1	195	0. 18	0.18	本発明
107	106	111-1	1.0×10^{-4}	S - 1	188	0. 16	0.06	本発明
108	107	1 [[[-]	1.0×10^{-4}	S - 1	211	0. 16	0. 10	本発明
110	108	111-1	1. 0 × 10-4	S - 1	212	0. 15	0. 11	本発明
110	109		_	S - 2	102	0. 29	0. 50	比较
111	110	111-1	1.0×10-4	S – 2	220	0. 17	0. 10	本発明
112	111	111-1	1.0×10^{-4}	S - 2	219	0.18	0. 09	本発明
113 III-1 V-2-12 1.0×10-4 2.5×10-4 S-2 199 0.16 0.10 本発明 114 - - S-3 89 0.34 0.55 比較 115 I - 2 III-1 V-2-12 1.0×10-4 2.5×10-4 S-3 S-3 199 0.15 0.12 本発明 116 I - 3 III-1 V-2-12 1.0×10-4 2.5×10-4 S-3 S-3 200 0.16 0.10 本発明 117 I - 8 III-1 V-2-12 1.0×10-4 2.5×10-4 S-3 S-3 198 0.18 0.09 本発明 118 - - - 50 0.26 0.33 比較 119 I - 2 III-1 1 1.0×10-4 1.0×10-	112	111-1	1.0×10^{-4}	S – 2	223	0. 17	0. 13	本発明
115 I - 2 III - 1 V-2 - 12 1.0×10-4 2.5×10-4 2.5×10-4 2.5×10-4 3.0×10-4 2.5×10-4 3.0×10-4 2.5×10-4 3.0×10-4 2.5×10-4 3.0×10-4 2.5×10-4 3.0×10-4 2.5×10-4 3.0×	113	III-1	1.0×10^{-4}	S – 2	199 [°]	0. 16	0. 10	本発明
115 III-1 V-2-12 1.0×10-4 2.5×10-4 S-3 199 0.15 0.12 本発明 116 I-3 III-1 V-2-12 1.0×10-4 2.5×10-4 S-3 200 0.16 0.10 本発明 117 I-8 III-1 V-2-12 1.0×10-4 2.5×10-4 S-3 198 0.18 0.09 本発明 118 - - - 50 0.26 0.33 比較 119 I-2 III-1 1.0×10-4 1.0×10-4 - 76 0.16 0.11 本発明	114			S-3	89	0. 34	0. 55	比較
116 III-1 V-2-12 1.0×10-4 2.5×10-4 S-3 200 0.16 0.10 本発明 117 I-8 III-1 V-2-12 1.0×10-4 2.5×10-4 S-3 S-3 198 0.18 0.09 本発明 118 - - - 50 0.26 0.33 比較 119 I-2 III-1 III-1 III-1 III-1 IIII-1 IIII-1 IIII-1 IIII-1 IIII-1 IIIIIIII	115	[[[-1	1.0×10^{-4}	S - 3	199	0. 15	0. 12	本発明
117 III-1 V-2-12 1.0×10-4 S-3 198 0.18 0.09 本発明 118 - - - 50 0.26 0.33 比較 119 I-2 III-1 1.0×10-4 1	116	ĪII-Ī	1.0×10^{-4}	S – 3	200	0. 16	0.10	本発明
I - 2 1.0×10 ⁻⁴ 119 I I - 1 1.0×10 ⁻⁴ - 76 0.15 0.11 木発田	117	111-1	1.0×10 ⁻⁴	s – .3	198	0. 18	0.09	本発明
119	118			_	50	0. 26	0. 33	比較
	119	III-1	1. 0 × 10-4	-	76	0. 16	0.11	

^{*) 4 × 1 0 -4} mol/Agmol

$$(57)$$
 .

C1
$$\stackrel{S}{\longrightarrow}$$
 CH $\stackrel{S}{\longrightarrow}$ Cl $\stackrel{C1}{\longrightarrow}$ Cl $\stackrel{C1}{\longrightarrow}$ Cl $\stackrel{CH_2)_4SO_3}{\longrightarrow}$ $\stackrel{HN(C_2H_5)_3}{\longrightarrow}$

$$\begin{array}{c|c}
C_2H_5 \\
\hline
0 \\
CH = C - CH \\
\hline
(CH_2)_2SO_3^- \\
(S-2)
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C_2H_5 \\
\hline
0 \\
CH_2)_2SO_3^- \\
CH_2)_2SO_3^-
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_2)_2SO_3^- \\
\hline
(HN(C_2H_5)_3
\end{array}$$

$$CI \xrightarrow{S} CH = C - CH \xrightarrow{S} CI$$

$$CH_2)_3 SO_3 - (CH_2)_3 SO_3 -$$

【0276】表2より、本発明の化合物は比較化合物に 比べ、自動車排気ガスに対する耐性が高く、高感度化に 伴うカブリも低く、かつフレッシュ感度が高いことがわ かる。

【0277】実施例2

特開平8-29904の実施例5の乳剤Dと同様に平板状沃臭化銀乳剤を調製して、乳剤2とした。多層カラー感光材料は特開平8-29904の実施例5の試料101に従い、同様に作製した。特開平8-29904の実施例5の試料101における第5層の乳剤Dを乳剤2に置き換え、Exs-1、2および3を増感色素(S-3)(5.0×10^{-4} mol/Agmol)もしくは増感色素(S-3)(5.0×10^{-4} mol/Agmol)に置き換え、Exs-1)と(1)(Ext-100×10-Ext-104mol/Agmol)に置き換え、試料201および試料202とした。こうし

て得た試料の感度を調べるために、富士FW型感光計(富士写真フイルム(株)製)の光に光学ウェッジと赤色フィルターを通して1/100 秒露光を与え、特開平8-29904 の実施例1と同じ処理工程と処理液を用いて発色現像処理をしてシアン濃度測定を行った。感度はカブリ濃度+0.2 の相対値で表示した。その結果、比較試料201 の感度100 (基準)に対して、本発明の試料はいずれも高感度であった。

[0278]

【発明の効果】本発明により、高感度、かつ、高温、高 湿下および自動車の排気ガス等の燃焼時に発生する有害 ガスに晒される等過酷な条件で保存されても、カブリの 上昇が少なく、高感度化に伴って発生するカブリも抑え るハロゲン化銀写真感光材料を得ることができる。

【手続補正書】

【提出日】平成12年10月20日(2000.10.20)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項1

【補正方法】変更

【補正内容】

【請求項1】 下記一般式(I) で表される化合物の少なくとも1つと、下記一般式(II)、(III)、(IV-1)、(IV-2)、(V-1)、(V-2)、(V-3) または(VI) で表される化合物の少なくとも1つを含有するハロゲン化銀乳剤層を少なくとも1層有することを特徴とするハロゲン化銀写真感光材料。一般式(I)

【化1】

$$(X)$$
 (L) $(A-B)$

式中XはN、S、P、Se、またはTeの少なくとも1 つの原子を有するNロゲン化銀吸着基または光吸収基を表し、LはC、N、S、Oの少なくとも1 つの原子を有する2 価の連結基を表し、Aは電子供与基を表し、Bは脱離基を表す。1 およびmはA0 ~ 3 O2 を表す。1 な、1 な、1

一般式(II)

【化2】

式中、 R_1 、 R_2 、 R_3 および R_4 は各々独立して水素原子、アリール基、鎖状または環状のアルキル基、鎖状または環状のアルケニル基、またはアルキニル基を表し、 R_5 は鎖状または環状のアルキル基、鎖状または環状のアルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。

一般式 (III)

【化3】

(Het
$$\frac{1}{2}$$
 (\mathbb{Q}_1 $\frac{1}{2}$ (\mathbb{H}_y) \mathbb{Q}_{k3}

式中、Hetはハロゲン化銀への吸着基である。Q₁は 炭素原子、窒素原子、硫黄原子および酸素原子のうち少なくとも1種を含む原子または原子団からなる2価の連

式(V-1)中、 R_{al} は置換または無置換のアルキル基、アルケニル基またはアリール基を表し、 R_{a2} は水素原子または、 R_{al} で示した基を表す。 R_{a3} は水素原子または岩土

(V-1)

たは炭素数 $1\sim 1$ 0 の置換または無置換のアルキル基または炭素数 $1\sim 1$ 0 の置換または無置換のアルケニル基を表す。 R_{al} と R_{a2} 、 R_{al} と R_{a3} もしくは R_{a2} と R_{a3} が互いに結合して、 $5\sim 7$ 員環を形成していてもよい。式(V-2)中、X a はヘテロ環基を表す。 R_{bl} はアルキル基、アルケニル基またはアリール基を表す。 X a と R_{bl} と X と

い。式(V-3)中、Yは-N=C-とともに5員環を 形成するのに必要な非金属原子群を表す。Yはさらに- 結基を表す。Hyは $R_6R_7N-NR_8R_9$ で表されるヒドラジン構造を有する基を表す。 R_6 、 R_7 、 R_8 および R_9 は各々独立してアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基または R_7 と R_9 が互いに結合して環を形成していてもよい。但し、 R_6 、 R_7 、 R_8 および R_9 の少なくとも1つは一般式(III) における $-(Q_1)_{K2}$ (Het) K_1 が置換するためのアルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、アリーレン基または2 価のヘテロ環残基である。 K_1 および K_3 は各々独立して1、2、3または4を表し、 K_2 は0または1を表す。

一般式 (IV-1) 、 (IV-2) 【化4】

式(IV-1)中、 R_{10} 、 R_{11} 、 R_{12} および R_{13} は各々独立して水素原子または置換基を表す。但し、 R_{10} と R_{13} あるいは R_{11} と R_{12} がそれぞれアルキル基の場合、全く同じ炭素数の置換基をとらない。式(IV-2)中、 R_{14} 、 R_{15} および R_{16} は各々独立して水素原子または置換基を表す。Zは $4\sim6$ 員環を形成する非金属原子群を

$$a-N-OH$$
 Rb_1
 $(V-2)$
 N
 $C-NHOH$
 Y
 $V-3$

N=C-基とともに6員環を形成するのに必要な非金属原子群を表し、かつ、-N=C-基の炭素原子と結合するYの末端が-N (R_{cl}) -、-C (R_{c2}) (R_{c3}) -、-C (R_{c4}) =、-O-または-S-からなる群から選択される1つの基(各基の左側で-N=C-の炭素原子と結合する)を表す。 $R_{cl}\sim R_{c4}$ は各々独立して水素原子または置換基を表す。

一般式(VI)

【化6】

$$R_{18} > N - N < R_{19} < R_{20}$$

式中、 R_{17} 、 R_{18} および R_{19} は各々独立して水素原子、アルキル基、アルケニル基、アリール基またはヘテロ環基を表し、 R_{20} は水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基、ヘテロ環基、またはNR $_{21}$ R $_{22}$ を表し、 L_{1} は-CO-または $-SO_{2}$ -を表し、nは0または1を表す。 R_{21} は水素原子、ヒドロキシ基、アミノ基、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、芳香族基またはヘテロ環基を表し、 R_{22} はアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、芳香族基またはヘテロ環基を表す。 R_{17} と R_{18} 、 R_{17} と R_{19} 、 R_{19} と R_{20} または R_{20} と R_{18} は連結して環を形成していてもよい。【手続補正 2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0008

【補正方法】変更

【補正内容】

【0008】式中XはN、S、P、Se、またはTeの少なくとも1つの原子を有するNロゲン化銀吸着基または光吸収基を表し、LはC、N、S、Oの少なくとも1つの原子を有する2価の連結基を表し、Aは電子供与基を表し、Bは脱離基を表す。1およびmはA0 ~ 3 0 整数を表し、B1 はA1 またはA2 を表す。

一般式(II)

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0016

【補正方法】変更

【補正内容】

【0016】式 (V-1) 中、 R_{al} は置換または無置換 のアルキル基、アルケニル基またはアリール基を表し、 R_{a2} は水素原子または、 R_{a1} で示した基を表す。 R_{a3} は 水素原子または炭素数1~10の置換または無置換のア ・ルキル基または炭素数1~10の置換または無置換のア ルケニル基を表す。RalとRa2、RalとRa3もしくはR a2と R_{a3} が互いに結合して、 $5\sim7$ 員環を形成していて もよい。式(V-2)中、Xaはヘテロ環基を表す。R blはアルキル基、アルケニル基またはアリール基を表 す。XaとRhiが互いに結合して、5~7員環を形成し ていてもよい。式(V-3)中、Yは-N=C-ととも に5員環を形成するのに必要な非金属原子群を表す。Y はさらに-N=C-基とともに6員環を形成するのに必 要な非金属原子群を表し、かつ、-N=C-基の炭素原 子と結合するYの末端が-N(R_{c1})-、-C(R_{c2}) $(R_{c3}) - ... - C(R_{c4}) = ... - O - \pm c t - S - m = ...$ なる群から選択される1つの基(各基の左側で-N=C -の炭素原子と結合する)を表す。 $R_{c1}\sim R_{c4}$ は各々独 立して水素原子または置換基を表す。

一般式 (VI)

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0021

【補正方法】変更

【補正内容】

一般式(X-2a)、(X-2b)

【手続補正5】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0023

【補正方法】変更

【補正内容】

【0023】一般式 (X-2a)、 (X-2b) は環形成されており、その形態は、 $5\sim7$ 員のヘテロ環または不飽和環である。Zaは、O、N、S、Se またはTe 原子を表し、nは $0\sim3$ <u>の整数</u>を表す。 R_{24} は水素原子、アルキル基、アルケニル基、アルキニル基またはアリール基を表す。

一般式 (X-3)

【手続補正6】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0025

【補正方法】変更

【補正内容】

【0025】式中、 Z_2 はS、SeまたはTe原子を表し、nは $1\sim3$ <u>の整数</u>を表す。 R_{25} はアルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、アリーレン基または<u>2</u> <u>価の</u>ヘテロ環基を表し、 R_{26} はアルキル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。

一般式 (X-4)

【手続補正7】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0027

【補正方法】変更

【補正内容】

【0027】式中、 R_{27} および R_{28} は各々独立してアルキル基、アルケニル基、 \underline{r} リール基またはヘテロ環基を表す。

一般式 (X-5a)、 (X-5b)

【手続補正8】

(60)

【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0028 【補正方法】変更 【補正内容】 [0028] 【化17】

【手続補正9】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0031

【補正方法】変更

【補正内容】

【0031】式中、 R_{33} は2価の連結基であり、アルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、アルーレン基または2価のヘテロ環基を表す。 G_2 およびJは各々独立して、 $COOR_{34}$ 、 SO_2R_{34} 、 COR_{34} 、 SOR_{34} 、CN、 $CHOまたは<math>NO_2$ を表す。 R_{34} はアルキル基、アルケニル基またはアリール基を表す。

【手続補正10】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0037

【補正方法】変更

【補正内容】

【0037】好ましい一般式X-1としては、 G_1 は炭素数 $6\sim10$ の置換もしくは無置換のアリーレン基、無置換もしくはアルキレン基またはアリーレン基と結合された、もしくはベンゾ縮合またはナフト縮合された $5\sim7$ 員環を形成する2価のヘテロ環基が挙げられる。 Z_1 としてはS、S e が挙げられ、 R_{23} としては、水素原子、ナトリウムイオン、カリウムイオンが挙げられる。

【手続補正11]

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0038

【補正方法】変更

【補正内容】

【0038】さらに好ましくは、 G_1 は、炭素数 $6\sim 8$ の置換もしくは無置換のアリーレン基、アリーレン基と結合された、またはベンゾ縮合された $5\sim 6$ 員環を形成する2 個の $^{\circ}$ へテロ環基であり、最も好ましくは、アリーレン基と結合された、もしくはベンゾ縮合された $5\sim 6$ 員環を形成する2 個の $^{\circ}$ へテロ環基である。さらに好ましい $_1$ は $_3$ であり、 $_2$ $_3$ は、水素原子、ナトリウムイオンである。

【手続補正12】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0040

【補正方法】変更

【補正内容】

【0040】一般式 (X-2a) および (X-2b) の 好ましい例を示す。式中、好ましくは R_{24} が水素原子、 炭素数 $1\sim 6$ の置換もしくは無置換のアルキル基、炭素数 $6\sim 10$ の置換もしくは無置換のアリール基であり、 2a は2a である。さらに好ましくは、 24 でが水素原子または炭素数 2a でのアルキル基であり、 2a なのアルキル基であり、 2a ないまたは2a である。

【手続補正13】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0043

【補正方法】変更

【補正内容】

【0043】一般式(X-3)の好ましい例を示す。式中、好ましくは R_{25} は炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキレン基、または炭素数 $6\sim1$ 0 の置換もしくは無置換のアリーレン基であり、 R_{26} は炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキル基、または炭素数 $6\sim1$ 0 の置換もしくは無置換のアリール基であり、 Z_{2} はSまたは S_{25} eであり、 R_{25} は炭素数 $1\sim4$ のアルキレン基であり、 R_{25} は炭素数 $1\sim4$ のアルキレン基であり、 R_{25} は炭素数 $1\sim4$ 0 のアルキレン基であり、 R_{25} 0 によっていまり、 R_{25} 1 によっていまり。 R_{25} 1 によっていまり、 R_{25} 1 によっていまり によっていまり、 R_{25} 1 によ

【手続補正14】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0044

【補正方法】変更

【補正内容】

【0044】次に一般式(X-4)について詳細に説明 する。式中、R27およびR28で表されるアルキル<u>基と</u>し ては、炭素数1~10の置換もしくは無置換の直鎖、ま たは分岐のアルキル基(例えば、メチル、エチル、イソ プロピル、n-プロピル、n-ブチル、t-ブチル、2 ーペンチル、n-ヘキシル、n-オクチル、t-オクチ ル、2-エチルヘキシル、ヒドロキシメチル、2-ヒド ロキシエチル、1-ヒドロキシエチル、ジエチルアミノ エチル、ジブチルアミノエチル、n-ブトキシメチル、, n-ブトキシプロピル、メトキシメチル)、炭素数3~ 6の置換もしくは無置換の環状アルキル基(例えば、シ クロプロピル、シクロペンチル、シクロヘキシル)が挙 <u>げられ、アルケニル基としては、</u>炭素数 2~10のアル ケニル基(例えば、アリル、2-プテニル、3-ペンテ ニル)が挙げられる。アリール基としては、炭素数6~ 12の置換もしくは無置換のアリール基 (例えば、無置 換フェニル、4-メチルフェニル)が挙げら、ヘテロ環 基としては無置換もしくはアルキル基、アルケニル基、 <u>アリール</u>基、およびさらにヘテロ環基が置換されたもの

(例えば、ピリジル、3-フェニルピリジル、フリル、ピペリジル、モルホリル)が挙げられる。上記式中、R27およびR28にはさらに置換基Y等を有していてもよい。

【手続補正15】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 0 4 7

【補正方法】変更

【補正内容】

【0047】一般式(X-5a) および(X-5b). 中、R29、R30およびR31で表されるアルキル基、アル ケニル基としては、炭素数1~10の置換もしくは無置 換の直鎖または、分岐のアルキル基(例えば、メチル、 エチル、イソプロピル、n-プロピル、n-ブチル、t ーブチル、2-ペンチル、n-ヘキシル、n-オクチ ル、t-オクチル、2-エチルヘキシル、ヒドロキシメ チル、2-ヒドロキシエチル、1-ヒドロキシエチル、 ジエチルアミノエチル、ジブチルアミノエチル、n-ブ トキシメチル、n-ブトキシプロピル、メトキシメチ ル)、炭素数3~6の置換もしくは無置換の環状アルキ ル基(例えば、シクロプロピル、シクロペンチル、シク ロヘキシル)、炭素数2~10のアルケニル基(例え ば、アリル、2-プテニル、3-ペンテニル)が挙げら れる。アリール基としては、炭素数6~12の置換もし くは無置換のアリール基 (例えば、無置換フェニル、4 - メチルフェニル)が挙げら、ヘテロ環基としては無置 換もしくは<u>アルキル</u>基、<u>アルケニル</u>基、<u>アリール</u>基、お よびさらにヘテロ環基が置換されたもの、(例えば、ピ リジル、3-フェニルピリジル、フリル、ピペリジル、 モルホリル)が挙げられる。R2g、R30およびR31はさ らに置換基Y等を有していてもよい。

【手続補正16】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0049

【補正方法】変更

【補正内容】

【0049】式中、好ましくは E_1 はアルキル置換もしくは無置換のアミノ基またはアルコキシ基であり、 E_2 はアルキル置換もしくは無置換のアミノ連結基であり、 R_{29} 、 R_{30} および R_{31} は炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキル基、または炭素数 $6\sim10$ の置換もしくは無置換のアリール基であり、 Z_3 はSまたはSeである。さらに好ましくは、 E_1 はアルキル置換もしくは無置換のアミノ基であり、 E_2 はアルキル置換もしくは無置換のアミノ連結基であり、 R_{29} 、 R_{30} および R_{31} は炭素数 $1\sim4$ の置換もしくは無置換のアルキル基であり、 Z_3 はSである。

【手続補正17】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0051

【補正方法】変更

【補正内容】

【0051】式中、R33で表される連結基としては、それぞれ炭素数1~20の置換もしくは無置換の直鎖または分岐のアルキレン基(例えば、メチレン、エチレン、トリメチレン、イソプロピレン、テトラメチレン、ヘキサメチレン、3ーオキサペンチレン、2ーヒドロキシトリメチレン)、炭素数3~18の置換もしくは無置換の環状アルキレン基(例えば、シクロプロピレン、シクロペキシレン)、炭素数2~20の置換もしくは無置換のアルケニレン基(例えば、ビニレン、2-ブテニレン)、炭素数2~10のアルキニレン基(例えば、エチニレン)、炭素数6~20の置換もしくは無置換のアリーレン基(例えば、無置換pーフェニレン、無置換2、5ーナフチレン)が挙げられる。

【手続補正18】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 0 5 3

【補正方法】変更

【補正内容】

【0053】一般式(X-6a)および(X-6b)の 好ましい例を示す。式中、好ましくは G_2 およびJが炭素数 $2\sim6$ のカルボン酸エステル類およびT> ル類であり、 R_{33} が炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキレン基または炭素数 $5\sim1$ 0の置換もしくは無置換のアリーレン基である。さらに好ましくは、 G_2 およびJが炭素数 $1\sim4$ の置換もしくは無置換のアルキレン基または炭素数 $5\sim1$ 0の置換もしくは無置換のアルキレン基または炭素数 $5\sim1$ 0の置換もしくは無置換のアリーレン基である。

【手続補正19】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 0 7 0

【補正方法】変更

【補正内容】

ン)、カルボニル基、チオカルボニル基、イミド基、 $\underline{SO_2}$ - 基、 $\underline{-SO_2}$ - O - 基、 $\underline{-COO}$ - 基、 $\underline{-COO}$ - 基、 $\underline{-CSO}$ - 基、 $\underline{-CONH}$ - 基、 $\underline{-CONH}$ - 基、 $\underline{-NHCSNH}$ - 基、 $\underline{-NHCSNH}$ - 基、 $\underline{-NHCSNH}$ - 基、 $\underline{-SO}$ 2 - S - 基、等が挙げられる。また、これらの連結基が、互いに連結して新たに連結基を形成してもよい。 L はさらに前述の置換基 Y 等を有していてもよい。

【手続補正20】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0071

【補正方法】変更

【補正内容】

【0071】好ましい連結基しとしては、炭素数 $1\sim1$ 0の無置換のアルキレン基と-NH-基、-CONH-基、-S-基、-NHCONH-基または $-SO_2-$ 基と連結した炭素数 $1\sim10$ のアルキレン基が挙げられ、さらに好ましくは炭素数 $1\sim6$ の無置換のアルキレン基と-NH-基、-CONH-基または-S-基と連結した炭素数 $1\sim6$ のアルキレン基が挙げられる。一般式(1)中、好ましいmは0もしくは1であり、さらに好ましくは1である。

【手続補正21】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0083

【補正方法】変更

【補正内容】

【0083】一般式(A-3)の環状形態としては、不 飽和の $5\sim7$ 員環、ヘテロ環(例えば、7ラン、ピペリ ジン、モルホリン)が挙げられる。

【手続補正22】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0095

【補正方法】変更

【補正内容】

【0095】一般式_(B-2) および (B-3) 中、W は Si、 Sn または Ge を表し、 R_{39} は各々独立してアルキル基を表し、 Ar_{2} は各々独立してアリール基を表す。一般式 (B-2) および (B-3) は吸着基Xと結合させることができる。

【手続補正23】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0096

【補正方法】変更

【補正内容】

【0096】一般式<u>(</u>B-2) および(B-3) について詳細に説明する。式中、 R_{39} で表されるアルキル基としては、炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換の直鎖、または分岐のアルキル基(例えば、メチル、エチル、イソプロピル、n-プロピル、n-プチル、t-プチル、2-ペンチル、n-ヘキシル、n-オクチル、t-オクチ

ル、2-xチルヘキシル、2-tドロキシエチル、1-tドロキシエチル、n-tトキシエチル、メトキシメチル)が挙げられ、 Ar_2 で表されるアリール基としては 炭素数 $6\sim1$ 2の置換もしくは無置換のアリール基(例えば、フェニル、2-xチルフェニル)が挙げられる。

【手続補正24】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0097

【補正方法】変更

·【補正内容】

【0097】一般式<u>(</u>B-2)および(B-3)中のR 39およびA r 2 は前述の置換基Y等をさらに有していてもよい。一般式(B-1)、(B-2)および(B-3)中、好ましくは、R39が炭素数 $1\sim4$ の置換もしくは無置換のアルキル基であり、A r 2が炭素数 $6\sim1$ 0の置換もしくは無置換のアリール基であり、WはS i またはS n である。

【手続補正25】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0120

【補正方法】変更

【補正内容】

【0120】次に一般式(II)~(VI)について詳細に 説明する。一般式(II)中、 R_1 および R_2 で表される アルキル基、アルケニル基、アルキニル基としては、炭 素数1~10の置換もしくは無置換の直鎖または分岐の アルキル基(例えばメチル、エチル、イソプロピル、n -プロピル、n-ブチル、t-ブチル、2-ペンチル、 n-ヘキシル、n-オクチル、t-オクチル、2-エチ ルヘキシル、ヒドロキシメチル、2-ヒドロキシエチ ル、1-ヒドロキシエチル、ジエチルアミノエチル、ジ ブチルアミノエチル、n-ブトキシプロピル、メトキシ メチル)、炭素数3~6の置換もしくは無置換の環状ア ルキル基(例えばシクロプロピル、シクロペンチル、シ クロヘキシル)、炭素数2~10のアルケニル基(例え ば、アリル、2-ブテニル、3-ペンテニル)、炭素数 2~10のアルキニル基(例えば、プロパルギル、3-ペンチニル)、炭素数7~12のアラルキル基(例え ば、ベンジル)等が挙げられ、アリール基としては、炭 素数6~12の置換もしくは無置換のフェニル基(例え ば無置換フェニル、4-メチルフェニル)等が挙げられ

【手続補正26】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0121

【補正方法】変更

【補正内容】

【0121】一般式(II)中、 R_3 および R_4 で表されるアルキル基、アルケニル基、アルキニル基としては、炭素数 $1\sim10$ の置換もしくは無置換の直鎖または分岐

のアルキル基(例えばメチル、エチル、イソプロピル、 n-プロピル、n-ブチル、t-ブチル、2-ペンチ ル、n - ヘキシル、n - オクチル、t - オクチル、2 -エチルヘキシル、2-ヒドロキシエチル、ジエチルアミ ノエチル、ジブチルアミノエチル、メトキシエチル、エ トキシエトキシエチル)、炭素数3~6の置換もしくは 無置換の環状アルキル基(例えばシクロプロピル、シク ロペンチル、シクロヘキシル)、炭素数2~10のアル ケニル基(例えば、アリル、2-ブテニル、3-ペンテ ニル)、炭素数2~10のアルキニル基(例えば、プロ パルギル、3-ペンチニル)、炭素数<u>7</u>~12のアラル キル基 (例えば、ベンジル) 等が挙げられ、アリール基 としては、炭素数6~12の置換もしくは無置換のフェ ニル基(例えば無置換フェニル、4-メチルフェニ ル)、および炭素数10~16の置換もしくは無置換の ナフチル(例えば無置換ナフチル)が挙げられる。

【手続補正27】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0123

【補正方法】変更

【補正内容】

【0123】一般式(II) 中、R₅ で表されるアルキル 基、アルケニル基、アルキニル基としては、炭素数1~ 8の置換もしくは無置換の直鎖または分岐のアルキル基 (例えばメチル、エチル、イソプロピル、n-プロピ ル、n-ブチル、t-ブチル、2-ペンチル、n-ヘキ シル、n-オクチル、t-オクチル、2-エチルヘキシ ル、2-ヒドロキシエチル、ジエチルアミノエチル)、 炭素数3~6の置換もしくは無置換の環状アルキル基 (例えばシクロプロピル、シクロペンチル、シクロヘキ シル)、炭素数2~10のアルケニル基(例えば、アリ ル、2-ブテニル、3-ペンテニル)、炭素数2~10 のアルキニル基(例えば、プロパルギル、3-ペンチニ ル)、炭素数7~12のアラルキル基(例えば、ベンジ ル)等が挙げられ、アリール基としては、炭素数6~1 6の置換もしくは無置換のフェニル基(例えば無置換フ ェニル、4-メチルフェニル、4-(2-ヒドロキシエ チル) -フェニル、4-スルフォフェニル、4-クロロ フェニル、4-トリフロロメチルフェニル、3-トリフ ロロメチルフェニル、4-カルボキシフェニル、2,5 ージメチルフェニル、4 ージメチルアミノフェニル、4 - (3-カルボキシプロピオニルアミノ) -フェニル、 4-メトキシフェニル、2-メトキシフェニル、2,5 ージメトキシフェニル、2,4,6-トリメチルフェニ ル)、および炭素数10~16のナフチル(例えば無置 換ナフチル基、4-メチルナフチル)が挙げられ、ヘテ ロ環基としては、例えばピリジル、フリル、イミダゾリ ル、ピペリジル、モルホリルが挙げられる。

【手続補正28】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 1 2 6

【補正方法】変更

【補正内容】

【0126】さらに、一般式 (II) 中、 R_1 および R_2 が、炭素数 $1\sim3$ の置換もしくは無置換の直鎖アルキル基であり、 R_3 および R_4 が水素原子であり、 R_5 は炭素数 $6\sim1$ 0の置換もしくは無置換のフェニル基であり、且つ、一般式 (II) で表される化合物の分子量が $3\sim0$ 0以下である事がより好ましい。さらに、一般式 (I) 中、 R_1 ないし R_5 の炭素数の総和が 11以下であることが最も好ましい。

【手続補正29】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0137

【補正方法】変更

【補正内容】

【0137】 R_6 、 R_7 、 R_8 および R_9 はアルキル基、アルケニル基、アリール基またはヘテロ環基を表わす。また、 R_6 と R_7 、 R_8 と R_9 、 R_6 と R_8 、および R_7 と R_9 が互いに結合して環を形成してもよいが、芳香族ヘテロ環を形成することはない。ただし、 R_6 、 R_7 、 R_8 および R_9 の少なくとも1つは一般式(III) における $-(Q_1)$ k2-(Het)klが置換するためのアルキレン基、アルケニレン基、アルキニレン基、アリーレン基または二価のヘテロ環残基である。

【手続補正30】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 1 3 9

【補正方法】変更

【補正内容】

【0139】また、 R_6 と R_7 、 R_8 と R_9 、 R_6 と R_8 、および R_7 、 R_9 によって形成された環は、例えば、前述の置換基Yにより置換されていてもよい。

【手続補正31】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0140

【補正方法】変更

【補正内容】

【0140】 R_6 、 R_7 、 R_8 および R_9 としてさらに好ましくは、無置換アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、置換アルキル基、アルケニル基、アルキニル基、および R_6 と R_7 、 R_8 と R_9 、 R_6 と R_8 、および R_7 と R_9 が互いに結合して、環を構成する原子に炭素原子以外(例えば、酸素原子、硫黄原子)を含まないアルキレン基 {アルキレン基は置換(例えば前述の置換基<u>Y</u>)されていてもよい}を形成する場合である。

【手続補正32】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0150

【補正方法】変更

【補正内容】

【0150】以下に一般式(Hy-2)について詳細に 説明する。R41およびR42はR6、R7、R8およびRgと 同義であり、好ましい範囲も同様である。特に好ましく は、アルキル基およびR41とR42が互いに結合してトリ メチレン基を形成する場合である。 25は炭素原子数 2 のアルキレン基を表わす。 Zfは炭素原子数1または2 のアルキレン基を表わす。また、これらのアルキレン基 は無置換でも置換されていても良い。置換基としては、 例えば前述の置換基Yが挙げられる。 Z5としてさらに 好ましくは、無置換エチレン基である。 Z f としてさら に好ましくは、無置換メチレン基およびエチレン基であ る。L3およびL4は置換および無置換のメチン基を表わ す。置換基としては、例えば前述の置換基Yが挙げら れ、好ましくは無置換アルキル基(例えばメチル基、t -ブチル基)である。さらに好ましくは無置換メチン基 である。一般式 (Hy-2) で表わされるヒドラジン基 には少なくとも1つの- (Q_I)k2- (Het)klが置換 している。その置換位置は R_{41} 、 R_{42} 、 Z_5 、 Z_6 、 L_3 およびL4のいずれでもよい。好ましくはR41およびR 42である。

【手続補正33】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0151

【補正方法】変更

【補正内容】

【0151】一般式(Hy-3)について詳細に説明する。 Z_7 および Z_8 は各々独立に炭素原子数3のアルキレン基を表わす。ただしヒドラジンの窒素原子に直接結合している炭素原子にオキソ基が置換していることはない。また、これらのアルキレン基は無置換でも置換されていても良い。置換基としては例えば前述の置換基Yが挙げられるが、ヒドラジンの窒素原子に直接結合している炭素原子は、無置換メチレン基である場合が好ましい。 Z_7 および Z_8 として特に好ましくは、無置換トリメチレン、置換トリメチレンは(H_2-3)で表わされるヒドラジン基には少なくとも1つの $-(Q_1)k^2-(H_2-1)k^2$ といずれでもよい。

【手続補正34】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0153

【補正方法】変更

【補正内容】

[0153]

【化51】

Zcは5、6又は7員の含窒素複素環を形成するのに

必要な原子群を表わす。

Raは脂肪族基を表わす。

La、Lbはそれぞれメチン基を表わす。

nは、0、1又は2を表わす。

【手続補正35】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0167

【補正方法】変更

【補正内容】

【0167】ここで、L5、L6およびL7はアルキレン

基(好ましくは、炭素数1~5のもの、例えばメチレ ン、プロピレン、2-ヒドロキシプロピレン)で示す連 結基を表わす。R54とR55はそれぞれ同一でも異なって いてもよく、水素原子、アルキル基、アルケニル基、ア ルキニル基(好ましくは置換または無置換の炭素数1~ 10のもの、例えばメチル、エチル、n-プロピル、イ ソプロピル、nーブチル、tーブチル、nーオクチル、 メトキシエチル、ヒドロキシエチル、アリル、プロパル ギル)、アラルキル基(好ましくは、置換または無置換 の炭素数7~12のもの、例えばベンジル、フェネチ ル、ビニルベンジル)、アリール基(好ましくは置換ま たは無置換の炭素数6~12個のもの、例えばフェニ ル、4-メチルフェニル)、またはヘテロ環基(例えば 2-ピリジル) を表わす。R49のアルキル基、アルケニ ル基、アルキニル基、アリール基、ヘテロ環基は無置換 でも置換されていてもよい。好ましくはR₆、R₇、 R8、RgおよびYとして挙げた置換基などを挙げること ができる。

【手続補正36】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0175

【補正方法】変更

【補正内容】

【0175】M_I、m_Iは、一般式(Het-e)で表わ される化合物のイオン電荷を中性にするために必要であ るとき、陽イオンまたは陰イオンの存在または不存在を 示すために式の中に含められている。ある色素が陽イオ ン、陰イオンであるか、あるいは正味のイオン電荷をも つかどうかは、その助色団および置換基に依存する。典 型的な陽イオンは無機または有機のアンモニウムイオン およびアルカリ金属イオンであり、一方陰イオンは具体 的に無機陰イオンあるいは有機陰イオンのいずれであっ てもよく、例えばハロゲン陰イオン(例えば弗素イオ ン、塩素イオン、臭素イオン、沃素イオン)、置換アリ ールスルホン酸イオン(例えばp-トルエンスルホン酸 イオン、p-クロルベンゼンスルホン酸イオン)、アリ ールジスルホン酸イオン(例えば1,3-ベンゼンジス ルホン酸イオ<u>ン、</u>1,5-ナフタレンジスルホン酸<u>イオ</u> ン、2,6-ナフタレンジスルホン酸イオン)、アルキ ル硫酸イオン(例えばメチル硫酸イオン)、硫酸イオ ン、チオシアン酸イオン、過塩素酸イオン、テトラフル オロホウ酸イオン、ピクリン酸イオン、酢酸イオン、ト リフルオロメタンスルホン酸イオンが挙げられる。好ま しくは、アンモニウムイオン、沃素イオン、臭素イオ ン、p-トルエンスルホン酸イオンである。

【手続補正37】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0177

【補正方法】変更

【補正内容】

. 【0177】一般式(III) において、Q」は炭素原子、 窒素原子、硫黄原子、酸素原子のうち、少なくとも1種 を含む原子または原子団からなる2価の連結基を表わ す。好ましくは、炭素数1~8のアルキレン基(例え ば、メチレン、エチレン、プロピレン、ブチレン、ペン チレン)、炭素数6~12のアリーレン基(例えば、フ ェニレン、ナフチレン)、炭素数2~8のアルケニレン 基(例えば、エチニレン、プロペニレン)、アミド連結 基、エステル連結基、スルホアミド連結基、スルホン酸 エステル連結基、ウレイド連結基、スルホニル基、スル フィニル基、チオエーテル連結基、エーテル連結基、カ ルボニル基、 $-N(R_0)-(R_0$ は水素原子、置換もし くは無置換のアルキル基、置換もしくは無置換のアリー ル基を表わす。)、2価のヘテロ環残基(例えば、6-クロロー1, 3, 5ートリアジンー2, 4ージイル、ピ リミジン-2, 4-ジイル、キノキサリン-2, 3-ジ イル)を1つまたはそれ以上組合せて構成される炭素数 4~20の2価の連結基を表わす。さらに好ましくはウ レイド<u>連結</u>基、エステル<u>連結</u>基、アミド<u>連結</u>基である。

【手続補正38】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0183

【補正方法】変更

【補正内容】

【0183】式中、Qaは一般式(III) のQ1 と同義である。 Z_d は一般式 (Hy-1) の Z_4 と同義である。R55は1価の置換基を表わす。 R_{52} はアルキル基、アルケニル基、アルキニル基、アリール基またはヘテロ環基を表す。 R_{53} および R_{54} は各々独立に水素原子または1価の置換基を表わす。 n_1 は0~4の整数を表わす。 n_2 は0または1を表わす。 n_3 は1~6の整数を表わす。 X_1 は一般式 $(He\ t-c)$ の X_1 と同義である。 Y_1 、 L_3 、 p_2 は一般式 $(He\ t-d)$ の Y_1 、 L_3 、 p_2 とそれぞれ同義である。 R_{51} は一般式 $(He\ t-e)$ の R_{51} と同義である。 n_1 および n_3 が2以上のとき、 R_{55} およびC (R_{53}) (R_{54}) がくり返されるが同一である必要はない。

【手続補正39】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0184

【補正方法】変更

【補正内容】

【0184】更に、詳述すると、Qa は一般式(III) の Q_1 と同様のものが好ましく、さらに好ましくは、ウレイド連結基、エステル連結基またはアミド基である。 Z 位は一般式 (Hy-1) の Z_4 と同様のものが好ましく、さらに好ましくは無置換テトラメチレン基、ペンタメチレン基である。 R_{55} は R_{43} と同様のものが好ましい。 R_{52} は R_6 、 R_7 、 R_8 および R_9 と同様のものが好ましく、特に好ましくは炭素数 $1\sim4$ の無置換アルキル基(例え

ばメチル、エチル)である。 R_{53} および R_{54} は R_{43} と同様のものが好ましく、特に好ましくは水素原子である。 n_1 として好ましくは0または1である。 n_2 として好ましくは1である。 n_3 として好ましくは $2\sim4$ である。

【手続補正40】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0190

【補正方法】変更

【補正内容】

【0190】本発明に用いられる一般式(III) のHe t は、米国特許第3,266,897号、ベルギー特許第 671,402号、特開昭60-138548号、特開 昭59-68732号、特開昭59-123838号、 特公昭58-9939号、特開昭59-137951 号、特開昭5.7-202531号、特開昭5.7-164 734号、特開昭57-14836号、特開昭57-1 16340号、米国特許第4, 418, 140号、特開 昭58-95728号、特開昭55-79436号、〇 LS2, 205, 029号, OLS1, 962, 605 号、特開昭55-59463号、特公昭48-1825 7号、特公昭53-28084号、特開昭53-487 23号、特公昭59-52414号、特開昭58-21 7928号、特公昭49-8334号、米国特許第3、 598,602号、米国特許第887,009号、英国 特許第965,047号、ベルギー特許第737809 号、米国特許第3,622,340号、特開昭60-8 7322号、特開昭57-211142号、特開昭58 -158631号、特開昭59-15240号、米国特 許3,671,255号、特公昭48-34166号、 特公昭48-322112号、特開昭58-22183 9号、特公昭48-32367号、特開昭60-130 731号、特開昭60-122936号、特開昭60-117240号、米国特許3,228,770号、特公 昭43-13496号、特公昭43-10256号、特 公昭47-8725号、特公昭47-30206号、特 公昭47-4417号、特公昭51-25340号、英 国特許1, 165, 075号、米国特許3, 512, 9 82号、米国特許1,472,845号、特公昭39-22067号、特公昭39-22068号、米国特許 3, 148, 067号、米国特許3, 759, 901 号、米国特許3,909,268号、特公昭50-40 665号、特公昭39-2829号、米国特許3,14 8,066号、特公昭45-22190号、米国特許 1, 399, 449号、英国特許1, 287, 284 号、米国特許3,900,321号、米国特許3,65 5, 391号、米国特許3, 910, 792号、英国特 許1,064,805号、米国特許3,544,336 号、米国特許4,003,746号、英国特許1,34 4,525号、英国特許972,211号、特公昭43 -4136号、米国特許3,140,178号、仏国特

許2,015,456号、米国特許3,114,637 号、ベルギー特許681,359号、米国特許3,22 0,839号、英国特許1,290,868号、米国特 許3, 137, 578号、米国特許3, 420, 670 号、米国特許2,759,908号、米国特許3,62 2, 340号、OLS2, 501, 261号、DAS 1,772,424号、米国特許3,157,509 号、仏国特許1,351,234号、米国特許3,63 0,745号、仏国特許2,005,204号、独国特 許1, 447, 796号、米国特許3, 915, 710 号、特公昭49-8334号、英国特許1,021,1 99号、英国特許919,061号、特公昭46-17 513号、米国特許3, 202, 512号、OLS2, 553, 127号、特開昭50-104927号、仏国 特許1, 467, 510号、米国特許3, 449, 12 6号、米国特許3,503,936号、米国特許3,5 76,638号、仏国特許2,093,209号、英国 特許1, 246, 311号、米国特許3, 844, 78 8号、米国特許3,535,115号、英国特許1,1 61, 264号、米国特許3, 841, 878号、米国 特許3,615,616号、特開昭48-39039 号、英国特許1,249,077号、特公昭48-34 166号、米国特許3,671,255号、英国特許1 459160号、特開昭50-6323号、英国特許 1,402,819号、OLS2,031,314号、 リサーチディスクロージャー13651号、米国特許 3, 910, 791号、米国特許3, 954, 478 号、米国特許3,813,249号、英国特許1,38 7, 654号、特開昭57-135945号、特開昭5 7-96331号、特開昭57-22234号、特開昭 59-26731号、OLS2、217、153号、英 国特許1, 394, 371号、英国特許1, 308, 7 77号、英国特許1,389,089号、英国特許1, 347, 544号、独国特許1, 107, 508号、米 国特許3,386,831号、英国特許1,129,6 23号、特開昭49-14120号、特公昭46-34 675号、特開昭50-43923号、米国特許3,6 42, 481号、英国特許1, 269, 268号、米国 特許3,128,185号、米国特許3,295,98 1号、米国特許3,396,023号、米国特許2,8 95,827号、特公昭48-38418号、特開昭4 8-47335号、特開昭50-87028号、米国特 許3, 236, 652号、米国特許3, 443, 951 号、英国特許1,065,669号、米国特許3,31 2, 552号、米国特許3, 310, 405号、米国特 許3, 300, 312号、英国特許952, 162号<u>、</u> 英国特許948, 442号、特開昭49-120628 号、特公昭48-35372号、特公昭47-5315 号、特公昭39-18706号、特公昭43-4941 号、特開昭59-34530号などに記載されており、

これらを参考にして合成することができる。

【手続補正41】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0200

【補正方法】変更

【補正内容】

【0200】式中、 R_{31} および R_{34} は、一般式(IV-1)のそれらと同義であり、好ましい範囲も同じである。

【手続補正42】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0202

【補正方法】変更

【補正内容】

【02.02】式中、 R_{31} は、一般式(IV-1)のそれらと同義であり、好ましい範囲も同じである。

【手続補正43】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0204

【補正方法】変更

【補正内容】

【0204】式中、 R_{56} は、置換基を有してもよいアルキル基である。このアルキル基の有してもよい置換基としては、 R_{10} で表わされる置換基として挙げたものが適用できる。

【手続補正44】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0208

【補正方法】変更

【補正内容】

【0208】 \underline{C} は、 $4\sim6$ 員環を形成するのに必要な非金属原子群を表す。非金属原子としては好ましくは炭素原子、酸素原子、窒素原子、硫黄原子であり、より好ましくは炭素原子であり、特に好ましくは炭素原子である。また、好ましい環員数は5 または6 であり、より好ましくは6 員環である。この環上には置換基を有してもよく、置換基としては例えば R_{14} で表される置換基として挙げたものが適用できる。置換基として好ましくはアルキル基、アルケニル基、アルカニル基であり、より好ましくはアルキル基、アルケニル基である。これらの置換基はさらに置換基を有してもよい。

【手続補正45】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0225

【補正方法】変更

【補正内容】

【0225】一般式 (III)と一般式 (IV-1) または (IV-2) の化合物の組み合わせでは、一般式 (III -F) と一般式 (IV-1-b) もしくは (<u>IV-2-b</u>) で表される化合物の組み合わせが好ましい。

【手続補正46】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0226

【補正方法】変更

【補正内容】

【0226】一般式(V-1)~(V-3)で表される 化合物をさらに詳細に説明する。本発明におけるアルキ ル基とは、直鎖、分岐、環状のアルキル基であり、置換 基を有していてもよい。一般式(V-1)において、R a」はアルキル基(好ましくは炭素数1~13のアルキル 基で例えばメチル、エチル、i-プロピル、シクロプロ ピル、ブチル、イソブチル、シクロヘキシル、tーオク **チル、デシル、ドデシル、ヘキサデシル、ベンジル)、** アルケニル基(好ましくは炭素数2~14のアルケニル 基で例えば、アリル、2-ブテニル、イソプロペニル、 オレイル、ビニル)、アリール基(好ましくは炭素数6 ~14のアリール基で例えばフェニル、ナフチル)を表 す。Ragは水素原子またはRagで示した基を表す。Rag は、水素原子または炭素数1~10の置換または無置換 のアルキル基(例えばメチル、i-ブチル、シクロヘキ シル)またはアルケニル基(例えばビニル、i-プロペ ニル)を表す。Ral、Ra2およびRa3に含まれる炭素数 の総和は20以下であり、12以下がより好ましい。R a₁からRa₃の置換基としては例えばヒドロキシ基、アル コキシ基、アリールオキシ基、シリル基、シリルオキシ 基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アミノ基、アシ ルアミノ基、スルホンアミド基、アルキルアミノ基、ア リールアミノ基、カルバモイル基、スルファモイル基、 スルホ基、カルボキシル基、ハロゲン原子、シアノ基、 ニトロ基、スルホニル基、アシル基、アルコキシカルボ ニル基、アリールオキシカルボニル基、アシルオキシ 基、ヒドロキシアミノ基、ヘテロ環基などが挙げられ る。RajとRagもしくはRagとRagが互いに結合して、 5~7員環を形成しても良い。

【手続補正47】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0227

【補正方法】変更

【補正内容】

【0227】一般式 (V-2)において、Xa はヘテロ 環基(環構成原子として窒素原子、イオウ原子、酸素原子またはリン原子の少なくとも一つ有する $5\sim7$ 員環状のヘテロ環を形成する基であり、ヘテロ環の結合位置(1価基の位置)は炭素原子であり、例えば、ピリジンー2ーイル、ピラジニル、ピリミジニル、プリニル、キノリル、イミダゾリル、チアゾリル、オキサゾリル、1、2、4ートリアゾールー3ーイル、ベンズイミダゾールー2ーイル、ベンズチアゾリル、ベンズオキサゾリル、チエニル、フリル、イミダゾリジニル、ピロリニル、テトラヒドロフリル、1、3、5ートリアジンー2

ーイル、1, 2, 4 ートリアジンー3 ーイルモルホリニル、フォスフィノリンー2 ーイルを表す。 Rb_1 は一般式(V-1)の Ra_1 と同じ意味でのアルキル基、アルケニル基またはアリール基を表わす。

【手続補正48】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0257

【補正方法】変更

【補正内容】

【0257】一般式 (VI) で表される化合物は、市販の薬品として、あるいは市販の薬品から既知の方法によって合成される化合物として、容易に入手可能である。一般式 (VI) の合成方法としては、ジャーナル・オブ・アメリカン・ケミカル・ソサイエティー (J. Am. Chem. Soc.)、72巻、2762頁 (1950年)、オーガニック・シンセシス (Organic Synthesis)、2巻、395頁、新実験化学講座14-2巻および14-3巻 (1977年) 丸善などに記載の方法あるいはそれに準じた方法で容易に合成することができる。

【手続補正49】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 2 7 7

【補正方法】変更

【補正内容】

【0277】実施例2

特開平8-29904の実施例5の乳剤Dと同様に平板 状沃臭化銀乳剤を調製して、乳剤2とした。多層カラー 感光材料は特開平8-29904の実施例5の試料10 1に従い、同様に作製した。特開平8-29904の実 施例5の試料101における第5層の乳剤Dを乳剤2に 置き換え、Exs-1、2および3を増感色素(S-3) (5. 0×10⁻⁴mol/Agmol) もしくは増 感色素 (S-3) (5. 0×10⁻⁴mol/Agmo 1) $\geq (I-1)$ (5. 0×10^{-4} mol/Agmo 1) に置き換え、試料201および試料202とした。 こうして得た試料の感度を調べるために、富士FW型感 光計(富士写真フイルム(株)製)の光に光学ウェッジ と赤色フィルターを通して1/100秒露光を与え、特 開平8-29904の実施例1と同じ処理工程と処理液 を用いて発色現像処理をしてシアン濃度測定を行った。 感度はカブリ濃度+0.2の相対値で表示した。その結 果、比較試料201の感度100(基準)に対して、本 発明の試料はいずれも高感度であった。

【手続補正書】

【提出日】平成12年10月24日(2000.10. 24)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0034

【補正方法】変更

【補正内容】

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0041

【補正方法】変更

【補正内容】

【0041】次に一般式(X-3)について詳細に説明 する。式中、R25で表される連結基としては、それぞれ 炭素数1~20の置換もしくは無置換の直鎖または分岐 のアルキレン基(例えば、メチレン、エチレン、トリメ チレン、イソプロピレン、テトラメチレン、ヘキサメチ レン、3-オキサペンチレン、2-ヒドロキシトリメチ レン)、炭素数3~18の置換もしくは無置換の環状ア ルキレン基(例えば、シクロプロピレン、シクロペンチ レン、シクロヘキシレン)、炭素数2~20の置換もし くは無置換のアルケニレン基(例えば、ビニレン、2-ブテニレン)、炭素数2~10のアルキニレン基(例え ば、エチニレン)、炭素数6~20の置換もしくは無置 換のアリーレン基(例えば、無置換p-フェニレン、無 置換2,5-ナフチレン)が挙げられ、2<u>価の</u>ヘテロ環 基としては、無置換もしくはアルキレン基、アルケニレ ン基、アリーレン基、およびさらにヘテロ環基が置換さ れたもの(例えば、2,5-ピリジンジイル、2,5-(3-フェニルピリジン) -ジイル、2, 5-ピペリジ <u>ンジイル、2,4-モルホリンジイル</u>)が挙げられる。

【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0052

【補正方法】変更

【補正内容】

【0052】式中、R33で表される<u>2価の</u>ヘテロ環基と

しては、無置換もしくはアルキレン基、アルケニレン基、アリーレン基、またはさらに2 価の へテロ環基が置換されたもの、(例えば、2, 5 - ピリジンジイル、2, 5 - (3 - 7 - 7 - 7 - 7 - 1

【手続補正4】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0078

【補正方法】変更

【補正内容】

【0078】一般式(A-1) および(A-2) 中、R 35およびR36はそれぞれ水素原子、置換もしくは無置換 のアルキル基、アリール基、アルキレン基またはアリー レン基を表し、R37はアルキル基、COOH、ハロゲ >, N (R₃₈)₂, (OH) _{2~3}, (OR₃₈) _{2~3} (S R38) 2~3, OR38, SR38, CHO, COR38, C OOR $_{38}$, CONHR $_{38}$, CON (R $_{38}$) $_2$, SO 3R38, SO2NHR38, SO2NR38, SO2R38, SO R_{38} または CSR_{38} を表し、 Ar_1 は \underline{r} リーレン基また は<u>2価の</u>ヘテロ環基を表す。R35とR36およびR35とA r_1 は結合して環を形成していてもよい。 Q_2 はO、S、 SeまたはTeを表し、mは0もしくは1を表し、nは $1 \sim 3$ <u>の整数</u>を表す。 L_2 dN-R、N-Ar、O、SまたはSeを表す。環状形態は、5~7員のヘテロ環基 もしくは不飽和環を表す。R38は水素原子、アルキル基 およびアリール基を表す。一般式(A-3)の環状形態 は、置換もしくは無置換の5~7員環の不飽和環または ヘテロ環基を表す。

【手続補正5】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0081

【補正方法】変更

【補正内容】

【0081】 一般式 (A-1) および (A-2) で表される Ar_1 としては、炭素数 $6\sim12$ の置換もしくは無置換の \underline{P} リーレン基(例えば、 \underline{D} ェニレン、2-メチル \underline{D} エニレン、 \underline{P} フェニレン)、置換もしくは無置換の \underline{C} 0へテロ環基(例えば、 \underline{C} 1、 \underline{C} 2 「 \underline{C} 3 「 \underline{C} 4 「 \underline{C} 5 「 \underline{C} 5 「 \underline{C} 7 「 \underline{C} 7 「 \underline{C} 7 」 が挙げられる。

【手続補正6】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0085

【補正方法】変更

【補正内容】

【0085】一般式(A-1)、(A-2) および(A-3) の好ましい例を示す。一般式(A-1) および

(A-2) 中、好ましくは R_{35} 、 R_{36} が炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキル基、アルキレン基、または炭素数 $6\sim1$ 0の置換もしくは無置換のアリール基であり、 R_{37} が炭素数 $1\sim6$ の置換もしくは無置換のアルキル基、炭素数 $1\sim4$ のアルキル基でモノ置換またはジ置換されたアミノ基、カルボン酸、ハロゲンまたは炭素数 $2\sim4$ のカルボキシ基であり、 Ar_1 が炭素数 $6\sim1$ 0の置換もしくは無置換の7リーレン基であり、 Q_2 が Q_2 が Q_3 0、 Q_3 1、 Q_3 2 Q_3 2 Q_3 3 Q_3 3 Q_3 3 Q_3 4 Q_3 5 Q_3 6 Q_3 7 Q_3 7 Q_3 8 Q_3 8 Q_3 9 Q_3 9 Q

【手続補正7】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0086

【補正方法】変更

【補正内容】

【手続補正8】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0266

【補正方法】変更

【補正内容】

【0266】続いて、下記増感色素、チオシアン酸カリウム、塩化金酸、チオ硫酸ナトリウムおよびN、N-9メチルセレノ尿素と本発明の化合物(III-1)と(V-2-12)を順次添加し最適に化学増感を施した後、下記の水溶性メルカプト化合物MER-1およびMER-2を4:1の比率で合計でハロゲン化銀1モル当たり3.6×10-4モル添加することにより化学増感を終了させた。乳剤1では、下記増感色素の添加量がハロゲン化銀1モル当たり4.00×10-4モルの時に最適に化学増感された。

【手続補正9】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0267

【補正方法】変更

【補正内容】

[0267]

C1
$$\xrightarrow{S}$$
 CH \xrightarrow{S} Cl $C1$ $C1$ $C1$ $C1$ $C1$ $C1$ $C1$ $CH_2)_4SO_3^ CH_2)_4SO_3^ CH_2)_4SO_3^ CH_2)_4SO_3^-$

$$\begin{array}{c|c}
 & C_{2}H_{5} \\
\hline
 & CH = C - CH \\
\hline
 & (CH_{2})_{2}SO_{3} - (CH_{2})_{3}SO_{3} - (C$$

$$\begin{array}{c} C_{2}H_{5} \\ C_{1} \\ \downarrow \\ C_{1} \\ \downarrow \\ C_{1} \\ \downarrow \\ C_{1} \\ \downarrow \\ C_{2} \\ \downarrow \\ C_{3} \\ SO_{3} \\ \hline \\ C_{1} \\ \downarrow \\ C_{1} \\ \downarrow \\ C_{1} \\ \downarrow \\ C_{1} \\ C_{2} \\ \downarrow \\ C_{1} \\ C_{2} \\ \downarrow \\ C_{3} \\ SO_{3} \\ \hline \\ C_{1} \\ C_{2} \\ \downarrow \\ C_{3} \\ SO_{3} \\ \hline \\ \\ C_{3} \\ C_{4} \\ C_{1} \\ C_{2} \\ C_{3} \\ C_{3} \\ C_{4} \\ C_{5} \\ C_{5}$$

MER-1

N-N N-N COONa

MER-2

(2) 塗布試料の作製

下塗り層を設けてある三酢酸セルロースフィルム支持体 <u>に表</u>1に示すような塗布条件で、前記の乳剤の塗布を行い、試料<math>101から $\underline{119}$ を作製した。

【手続補正10】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】 0 2 6 8 【補正方法】変更 【補正内容】 【0 2 6 8】

【表1】

乳剤塗布条件 表 1

(1) 乳剤層

・乳 剤…… 乳剤1

(乳剤 <u>1</u>×10⁻²モル/m²)

・カプラー… (1. 5×10^{-3} モル/ m^2)

$$\begin{array}{c} C_2H_5 \\ tH_{11}C_5 \longrightarrow OCHCONH \longrightarrow \\ C_5H_{11}t & CONH \\ & C1 \longrightarrow C1 \\ & C1 \end{array}$$

・トリクレジルフォスフェート

 $(1. 10 g/m^2)$

・ゼラチン

 $(2. 30 g/m^2)$

(2)保護層

・2、4-ジクロロー6-ヒドロキシーs-

トリアジンナトリウム塩 (0.08g/m²)

・ゼラチン

 $(1.80 g/m^2)$

【手続補正11】 【補正対象書類名】明細書 【補正対象項目名】0275 【補正方法】削除

フロントページの続き

(72) 発明者 山田 耕三郎

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真

フイルム株式会社内

(72) 発明者 稲葉 正

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真 フイルム株式会社内

Fターム(参考) 2HO23 BAO4 CAO3 CAO4 CAO6 CCO2 : CC04 CC05 CC06 CC07 CC08 CC09 CD00 CD11

ţ